CT WELTO

WELTORGANISATION FÜR GEISTIGES EIGENTUM Internationales Büro

INTERNATIONALE ANMELDUNG VERÖFFENTLICHT NACH DEM VERTRAG ÜBER DIE INTERNATIONALE ZUSAMMENARBEIT AUF DEM GEBIET DES PATENTWESENS (PCT)

(51) Internationale Patentklassifikation 6 :

A1

(11) Internationale Veröffentlichungsnummer: WO 99

WO 99/32154

A61K 49/00

(43) Internationales
Veröffentlichungsdatum:

1. Juli 1999 (01.07.99)

(21) Internationales Aktenzeichen:

PCT/EP98/07927

- (22) Internationales Anmeldedatum: 9. Dezember 1998 (09,12,98)
- (30) Prioritätsdaten:

197 58 105.6

18. Dezember 1997 (18.12.97) DE

- (71) Anmelder: SCHERING AKTIENGESELLSCHAFT [DE/DE]; Müllerstrasse 178, D-13342 Berlin (DE).
- (72) Erfinder: MARESKI, Peter; Koloniestrasse 36, D-13359
 Berlin (DE). PLATZEK, Johannes; Grottkauer Strasse
 55, D-12621 Berlin (DE). RADÜCHEL, Bernd; Gollanczstrasse 132, D-13465 Berlin (DE). WEINMANN,
 Hanns-Joachim; Westhofener Weg 23, D-14129 Berlin (DE). BERNDORFF, Dietmar; Eichenallee 42 A, D-16540
 Hohen Neuendorf (DE). MISSELWITZ, Bernd; Hattwichstrasse 61, D-16548 Glienicke (DE).

(81) Bestimmungsstaaten: AL, AM, AU, AZ, BA, BB, BG, BR, BY, CA, CN, CU, CZ, EE, GE, GH, GM, HU, ID, IL, IS, JP, KE, KG, KP, KR, KZ, LC, LK, LR, LS, LT, LV, MD, MG, MK, MN, MW, MX, NO, NZ, PL, RO, RU, SD, SG, SI, SK, SL, TJ, TM, TR, TT, UA, UG, UZ, VN, YU, ZW, europäisches Patent (AT, BE, CH, CY, DE, DK, ES, FI, FR, GB, GR, IE, IT, LU, MC, NL, PT, SE).

Veröffentlicht

Mit internationalem Recherchenbericht. Vor Ablauf der für Änderungen der Ansprüche zugelassenen Frist; Veröffentlichung wird wiederholt falls Änderungen eintreffen.

- (54) Title: DENDRITIC POLYMER-SACCHARIDE CONJUGATE, PHARMACEUTICALS CONTAINING SAID CONJUGATE, METHOD FOR ITS PRODUCTION AND USE THEREOF
- (54) Bezeichnung: DENDRITISCHE POLYMER-SACCHARID-KONJUGATE, DIESE ENTHALTENDE PHARMAZEUTISCHE MITTEL, VERFAHREN ZU IHRER HERSTELLUNG UND IHRE VERWENDUNG

(57) Abstract

The invention concerns conjugates consisting of dendritic polymers amino groups whose branches are produced from vinyl cyanide units, metal ion(s) containing a signal-emitting group or groups and monosaccharides or oligosaccharides and optionally cations of organic and/or inorganic bases, amino acids or amino acid amides. Said conjugates are valuable compounds in diagnosis and therapy.

(57) Zusammenfassung

Konjugate bestehend auf einem Aminogruppen-enthaltenden dendritischen Polymeren, dessen Zweige aus Vinylcyanid-Einheiten hergestellt sind, Metallion(en) enthaltenden signalgebenden Gruppe(n) und Mono- oder Oligosacchariden sowie gegebenenfalls Kationen anorganischer und/oder organischer Basen, Aminosäuren oder Aminosäureamide sind wertvolle Verbindungen für die Diagnostik und Therapie.

LEDIGLICH ZUR INFORMATION

Codes zur Identifizierung von PCT-Vertragsstaaten auf den Kopfbögen der Schriften, die internationale Anmeldungen gemäss dem PCT veröffentlichen.

AL	Albanien	ES	Spanien	LS	Lesotho	SI	Slowenien
AM	Armenien	FI	Finnland	LT	Litauen	SK	Slowakei
AT	Österreich	FR	Frankreich	LU	Luxemburg	SN	Senegal
ΑÜ	Australien	GA	Gabun	LV	Lettland	SZ	Swasiland
AZ	Aserbaidschan	GB	Vereinigtes Königreich	MC	Monaco	TD	Tschad
BA	Bosnien-Herzegowina	GE	Georgien	MD	Republik Moldau	TG	Togo
BB	Barbados	GH	Ghana	MG	Madagaskar	TJ	Tadschikistan
BE	Belgien	GN	Guinea	MK	Die ehemalige jugoslawische	TM	Turkmenistan
BF	Burkina Faso	GR	Griechenland		Republik Mazedonien	TR	Türkei
BG	Bulgarien	HU	Ungam	ML	Mali	TT	Trinidad und Tobago
BJ	Benin	IE	Irland	MN	Mongolei	UA	Ukraine
BR	Brasilien	IL	Israel	MR	Mauretanien	UG	Uganda
BY	Belarus	IS	Island	MW	Malawi	US	Vereinigte Staaten von
CA	Kanada	IT	Italien	MX	Mexiko		Amerika
CF	Zentralafrikanische Republik	JP	Japan	NE	Niger	UZ	Usbekistan
CG	Kongo	KE	Kenia	NL	Niederlande	VN	Vietnam
CH	Schweiz	KG	Kirgisistan	NO	Norwegen	YU	Jugoslawien
CI	Côte d'Ivoire	KP	Demokratische Volksrepublik	NZ	Neuseeland	ZW	Zimbabwe
CM	Kamerun		Korea	PL	Polen		
CN	China	KR	Republik Korea	PT	Portugal		
CU	Kuba	KZ	Kasachstan	RO	Rumänien		
CZ	Tschechische Republik	LC	St. Lucia	RU	Russische Föderation		
DE	Deutschland	LI	Liechtenstein	SD	Sudan		
DK	Dānemark	LK	Sri Lanka	SE	Schweden		
EE	Estland	LR	Liberia	SG	Singapur		

WO 99/32154 PCT/EP98/07927

Dendritische Polymer-Saccharid-Konjugate, diese enthaltend pharmazeutische Mittel, Verfahren zu ihrer Herstellung und ihre Verwendung

5

10

25

30

35

Die Erfindung betrifft den in den Patentansprüchen gekennzeichneten Gegenstand, das heißt Konjugate bestehend aus einem aminogruppen-enthaltenden dendritischen Polymeren, dessen Zweige aus Vinylcyanid-Einheiten hergestellt sind, Metallion(en) enthaltenden signalgebenden Gruppe(n) und Mono- oder Oligosacchariden sowie gegebenenfalls Kationen anorganischer und/oder organischer Basen, Aminosäuren oder Aminosäureamide, diese Verbindungen enthaltende pharmazeutische Mittel, ihre Verwendung in der Diagnostik sowie Verfahren zur Herstellung dieser Verbindungen und Mittel.

Lymphknotenmetastasen werden in ca. 50-70 % der Patienten mit malignen Tumoren gefunden (Elke, M. Lymphknotenerkrankungen. In: W. Frommhold, H.-S. Stender and P. Thurn (eds.), Radiologische Diagnostik in Klinik und Praxis, 7th edition, Vol. IV, pp. 475-512, Stuttgart-New York: Georg Thieme Verlag, 1984). Die Beteiligung von Lymphknoten an einer malignen Erkrankung hat bedeutenden Einfluß auf die einzuleitenden Therapiemaßnahmen. Die möglichst frühe und möglichst genaue Diagnose eines Lymphknotenbefalls ist daher für den Patienten von größter Bedeutung.

Die kontrastmittelunterstützte Lymphographie hat in der medizinischen Praxis jedoch bisher nur unbefriedigende Ergebnisse geliefert. Röntgenuntersuchungen mit iodierten Ölen, z.B. mit iodierten Fettsäureestern des Mohnöls, zeigen einerseits zwar gute Speicherfähigkeiten in den Lymphknoten und eine brauchbare Kontrastwirkung, sind aber andererseits aufgrund ihrer bekannten Nebenwirkungen (Keinert, K., Köhler, K., and Platzbecker, H., Komplikationen und Kontraindikationen. In: M. Lüning, M. Wiljasalo, and H. Weissleder (eds.), Lymphographie bei malignen Tumoren, pp. 40-50. Stuttgart: Georg Thieme Verlag, 1976) weder allgemein noch problemlos anwendbar. Sie können, insbesondere bei zu schneller Applikation, im Hinblick auf die leichte Verletzlichkeit der Lymphgefäße Läsionen begünstigen. Eine Reihe von Nachteilen sind im Ölcharakter dieser Kontrastmittel begründet. Da die Suspendierung des Öls erst im Blut erfolgt, ist die Größe der Öltröpfchen nicht im voraus bestimmbar. Fallen die Öltröpfchen zu groß aus, sind häufig Mikroembolien, z.B. in der Lunge, un-

10

15

20

vermeidbar. Da die Aufnahme der großen Öltröpfchen aus dem interstitiellen Raum in die Lymphkapillaren kaum möglich ist, gelingt eine Darstellung der Lymphgefäße und Lymphknoten, beispielsweise nach subkutaner oder intraparenchymatöser Injektion, nur in Ausnahmefällen.

Der letztgenannte Nachteil ist nur durch endolymphatische Applikation zu überwinden, wobei jedoch eine ebenfalls nicht komplikationslose vorherige Farbstoffmarkierung und operative Freilegung der Lymphgefäße unter Lokalanästhesie in Kauf genommen werden muß. Ein weiterer Nachteil ist darin zu sehen, daß die Kontrastmittel auf Basis iodierter Öle nach erfolgter Applikation nur sehr langsam wieder ausgeschieden werden. In Abhängikeit von der Zubereitungsform beträgt die Ausscheidungszeit Wochen bis Monate.

Durch Emulgieren der iodierten Öle hat man versucht, die aufgezeigten Nachteile zu überwinden. Dadurch wurde erreicht, die Viskosität und Tröpfchengröße zu verringern. Auf diese Weise konnte die Kapillarpassage verbessert und bei Stabilität der Emulsion das Embolisationsrisiko gesenkt werden. Diese Teilerfolge konnten jedoch nur durch andere Nachteile erkauft werden. Beispielsweise genannt seien in diesem Zusammenhang die effektive Reduktion des lodgehalts pro ml Kontrastmittel und damit verbunden unausbleiblicher Kontrastverlust, größere Lokaltoxizität am Lymphknoten, hepatotoxische Effekte und histologisch nachweisbare Fremdkörperreaktion, die durch beigefügte Emulgatoren verstärkt werden.

Alle Kontrastmittel auf Basis iodierter Öle sind wenig stabil und aufgrund der dargestellten Nebenwirkungen nur begrenzt anwendbar. Auch die in der EP 0 022 056 als Lymphographika vorgeschlagenen Derivate der triiodierten 5-Aminoisophthalsäure haben in der medizinischen Praxis die in sie gesetzten Erwartungen nicht erfüllt, weil sie nach Applikation wieder aus dem Lymphgefäßsystem hinausdiffundieren. Aufgrund ihrer mangelhaften Speicherfähigkeit in den Lymphknoten sind diese wässrigen Zubereitungsformen bestenfalls begrenzt für die periphere Lymphographie geeignet.

Wasserlösliche iodierte Röntgenkontrastmittel wie Iotrolan (Isovist[®]) haben für die Darstellung des lymphatischen Systems nur einen eingeschränkten Anwendungsbereich. Mittels Infusion in den interstitiellen Raum (intrakutan, subkutan bzw. intramuskulär) werden ebenfalls nur die im Einzugsbereich der Infusions-

10

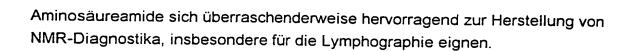
stelle befindlichen Lymphgefäße bzw. -knoten kontrastreich dargestellt. Die hochwasserlöslichen, niedermolekularen Substanzen diffundieren anschließend aus den Lymphgefäßen in das Interstitium. Dieser Nachteil kann auch nicht durch die empfindliche Methode der Computertomographie kompensiert werden.

In der Nuklearmedizin werden radioaktive ^{99m}Tc-Tracer für die indirekte Lymphknoten-Darstellung eingesetzt. Neben der limitierten räumlichen Auflösung gelten auch hier die Nachteile, daß nur die die Injektionsstelle versorgenden Lymphbahnen dargestellt werden.

Als Lymphographika für die Kernresonanztomographie sind auch superparamagnetische Eisenoxidpartikel, z.B. AMI-227, vorgeschlagen worden (Guimaraes, R., Clement, O., Bittoun, J., Carnot, f., and Frija, G. MR lymphography with superparamagnetic iron nanoparticles in rats: pathologic basis for contrast enhancement. Am. J. Roentgenol., 162, 201-207, 1994). Die bisher am Tier gewonnenen Untersuchungsergebnisse weisen jedoch auf eine unbefriedigende Bildgebung trotz hoher Dosierung der Partikel hin.

- Verschiedene als Lymphographika vorgeschlagene Verbindungen (Hanka, L. et al., Radiology 1996, 198. 365-370) zeigen eine derartige Tierspezifität (Ratte vs. Meerschweinchen und Kaninchen), daß ihre Weiterentwicklung eingestellt werden mußte.
- Es bestand daher weiterhin die Aufgabe, Verbindungen zur Verfügung zu stellen, die sich nach parenteraler Applikation im Lymphgewebe anreichern und die oben genannten Nachteile nicht besitzen, z.B. gegenüber den bekannten Strukturen einen günstigeren Sicherheitsabstand zwischen diagnostischer und letaler Dosis ("margin of safety") aufweisen. Diese Aufgabe wird durch die vorliegende Erfindung gelöst.

Es wurde gefunden, daß die erfindungsgemäßen Konjugate bestehend aus einem aminogruppen-enthaltenden dendritischen Polymeren, dessen Zweige aus Vinylcyanid-Einheiten hergestellt sind, Metallion(en) enthaltenden signalgebenden Gruppe(n) und Mono- oder Oligosaccharide sowie gegebenenfalls Kationen anorganischer und/oder organischer Basen, Aminosäuren oder



So weisen sie überraschenderweise folgende Vorteile auf:

5

10

- eine für eine gute Bildgebung ausreichende Anreicherung im Lymphsystem,
- eine hohe Verträglichkeit (LD₅₀).
- eine geringe Ausscheidungszeit (sie werden in der Regel innerhalb von 14 Tagen zu mehr als 98 % aus dem Körper ausgeschieden),
 - ihre hohe Relaxivität erlaubt es, sie in geringer Dosierung zu applizieren,
 - sie ermöglichen oft sogar eine morphologische Differenzierung des Lymphknotengewebes,
 - sie zeigen keine abweichenden Tierspezifitäten.

15

Die erfindungsgemäßen Konjugate lassen sich durch die allgemeine Formel I beschreiben:

$$P(K)_{m}(L-Z)_{n}$$
 (I),

20

25

worin

- P für ein k Aminogruppen von denen (n + m) jeweils um ein Wasserstoffatom vermindert sind - enthaltendes dendritisches Polymer, dessen Zweige aus Vinylcyanid-Einheiten hergestellt sind, wobei (n + m) \leq k sein soll,
- n und m jeweils für die ganzen Zahlen 1 149,
 - k für die Zahlen 12 bis 150,
 - K für eine Metallion(en) enthaltende signalgebende Gruppe,
 - L für einen Linker und
- Z für ein um eine Hydroxylgruppe vermindertes Mono- oder Oligosaccharid stehen.

Das für P stehende, k Aminogruppen enthaltende, von denen (n + m) jeweils um ein Wasserstoffatom vermindert sind, Polymer ist ein aus Vinylgruppen-Einheiten hergestelltes Dendrimer wie es in den Patentschriften WO 93/14147, WO 93/12073, WO 95/02008, WO 95/20619, WO 96/02588, EP 684044, EP

10

15

672703 und US-5,530,092 beschrieben wird und welche DSM-Polyamine genannt werden, wobei die repetitierenden Einheiten 3-Amino-propylen- oder 3-Amino-2-methyl-propylen-Gruppen sind [vgl. auch Seite 34 und 35 für die entsprechendenFormeldarstellungen]. Bevorzugt ist die Summe (n + m) der signalgebenden Gruppen (K) und der über L gebundenen jeweils um eine Hydroxylgruppe verminderten Mono- oder Polysaccharide (Z) gleich der Anzahl k der im Polymeren enthaltenen Aminogruppen, d.h. es liegt eine vollständige Besetzung der in P enthaltenen Aminogruppen vor. Die Polymere enthalten bevorzugt 32 oder 64 Aminogruppen, von denen z.B. 3, 4, 6, 7, 8, 11, 13, 14, 16, 18, 19, 21, 47 an signalgebende Gruppen K und z.B. 9, 8, 18, 17, 16, 13, 11, 10, 20, 6, 29, 27, 33 an über L gebundene jeweils um eine Hydroxylgruppe verminderte Mono- oder Polysaccharide Z gebunden sind.

Bei einer Unterbesetzung der Aminogruppen ist die Summe (n + m) bevorzugt \geq k - 4.

20

Die signalgebende Gruppe K ist ein Chelatkomplex bestehend aus einem Rest der allgemeinen Formel II, III, IV, V oder VI.

$$R^{1}OOC \longrightarrow N N N N COOR^{1}$$

$$COOR^{1} COOR^{1} (II),$$

$$R^{1}OOC - N N N COOR^{1}$$

$$R^{1}OOC - R^{2} C=O COOR^{1}$$
(III),

$$R^{1}OOC - N N N COOR^{1}$$
 $R^{1}OOC - COOR^{1}$
 $COOR^{1}$
 $COOR^{1}$

worin

R¹ unabhängig voneinander ein Wasserstoffatom oder ein Metallionenäquivalent der Elemente der Odnungszahlen 20-32, 37 - 39, 42 - 44, 49 oder 57 - 83,

R² ein Wasserstoffatom, einen geradkettigen oder verzweigten C₁-C₇-Alkylrest, einen Phenyl- oder Benzylrest,

10

5

V eine
$$-CH_2-(CH_2)_0-(O)_p$$
 gruppe

mit

o in der Bedeutung der Zahlen 0 - 10,

p und I jeweils in der Bedeutung der Ziffern 0 oder 1, mit der Maßgabe, daß p nur dann für die Ziffer 1 steht, wenn I die Ziffer 1 bedeutet,

T¹ eine -NHCS- oder -CO-gruppe,

U eine -CHR³-CONR³-M¹-oder -CH₂-CH(OH)-M²-gruppe mit R³ unabhängig voneinander in der Bedeutung von R2 oder der Gruppe -CH₂-(CH₂)₀-COOH und M¹ und M² jeweils in der Bedeutung eines Phenylenrestes oder einer geradkettigen, verzweigten, gesättigten oder ungesättigten C₁-C₂₀-Alkylenkette, die gegebenenfalls substituiert ist durch 1-5 (CH₂)₀-COOH, 1-5OR²-reste oder 1-8 Sauerstoffatome, 1-2-NH-, 1-2-C(=NH)-, 1-5-CONR³-, 1-5-NR³CO-, 1-2 Phenylen- oder 1-2 Phenylenoxygruppen enthält, bedeuten, mit der Maßgabe, daß mindestens zwei der Rest R¹ für Metallionenäquivalente der Elemente der oben genannten Ordnungszahlen stehen.

Ist die erfindungsgemäße Verbindung zur Anwendung in der NMR-Diagnostik bestimmt, so muß das Metallion der signalgebenden Gruppe paramagnetisch sein. Dies sind insbesondere die zwei- und dreiwertigen Ionen der Elemente der Ordnungszahlen 21 - 29, 42, 44 und 58 - 70. Geeignete Ionen sind beispielsweise das Chrom(III)-, Eisen(II)-, Kobalt(II)-, Nickel(II)-, Kupfer(II)-,

Praseodym(III)-, Neodym(III)-, Samarium(III)- und Ytterbium(III)-ion. Wegen ihres starken magnetischen Moments sind besonders bevorzugt Gadolini-um(III)-, Terbium(III)-, Dysprosium(III)-, Holmium(III)-, Erbium(III)-, Eisen(III)- und Mangan(II)-ionen.

5

10

15

25

30

35

Für die Verwendung der erfindungsgemäßen Verbindungen in der Nuklearmedizin muß das Metallion radioaktiv sein. Geeignet sind zum Beispiel Radioisotope der Elemente Kupfer, Kobalt, Gallium, Germanium, Yttrium, Strontium,
Technetium, Indium, Ytterbium, Gadolinium, Samarium, Iridium, Rhenium und
Bismut; bevorzugt sind Technetium, Gallium, Indium und Rhenium.

Ist die erfindungsgemäße Verbindung zur Anwendung in der Röntgen-Diagnostik bestimmt, so leitet sich das Metallion vorzugsweise von einem Element höherer Ordnungszahl ab, um eine ausreichende Absorption der Röntgenstrahlen zu erzielen. Es wurde gefunden, daß zu diesem Zweck diagnostische Mittel, die ein physiologisch verträgliches Komplexsalz mit Metallionen von Elementen der Ordnungszahlen 25 und 26 sowie 57 - 83 enthalten, geeignet sind.

Bevorzugt sind Mangan(II)-, Eisen (II)-, Eisen(III)-, Praseodym(III)-, Neodym(III)-, Samarium(III)-, Gadolinium(III)-, Ytterbium(III)- oder Bismut(III)-ionen, insbesondere Dysprosium(III)-ionen.

In R¹ gegebenenfalls vorhandene acide Wasserstoffatome, das heißt diejenigen, die nicht durch das Zentralion substituiert worden sind, können gegebenenfalls ganz oder teilweise durch Kationen anorganischer und/oder organischer Basen oder Aminosäuren oder Aminosäureamide ersetzt sein.

Geeignete anorganische Kationen sind beispielsweise das Lithiumion, das Kaliumion, das Calciumion und insbesondere das Natriumion. Geeignete Kationen organischer Basen sind unter anderem solche von primären, sekundären oder tertiären Aminen, wie zum Beispiel Ethanolamin, Diethanolamin, Morpholin, Glucamin, N,N-Dimethylglucamin und insbesondere N-Methylglucamin. Geeignete Kationen von Aminosäuren sind beispielsweise die des Lysins, des Arginins und des Ornithins sowie die Amide ansonsten saurer oder neutraler Aminosäuren.

PCT/EP98/07927

Die erfindungsgemäßen Verbindungen, die ein Molekulargewicht von 5.000 -200.000 D, vorzugsweise 15.000 - 60.000 D, besitzen, weisen die eingangs geschilderten gewünschten Eigenschaften auf. Sie enthalten die für ihre Verwendung benötigte große Anzahl von Metallionen im Komplex stabil gebunden.

5

10

15

20

Sie reichern sich im Lymphsystem an, erlauben Aussagen über die Perfusion von Geweben, geben die Möglichkeit, das Blutvolumen in Geweben zu bestimmen und die Relaxationszeiten bzw. Densitäten des Blutes selektiv zu verkürzen. Solche physiologischen Informationen sind nicht durch den Einsatz von extrazellulären Kontrastmitteln, wie z.B. Gd-DTPA [Magnevist®], zu erhalten. Aus diesen Gesichtspunkten ergeben sich auch die Einsatzgebiete bei den modernen bildgebenden Verfahren Kernspintomographie und Computertomographie: spezifischere Diagnose von metastasierenden, insbesondere malignen Tumoren und frühe Therapiekontrolle bei zytostatischer, antiphlogistischer oder vasodilatativer Therapie.

Die erfindungsgemäßen Saccharid-Polymer-Komplexe eignen sich hervorragend für die interstitielle und besonders für die i.v. Lymphographie.

Als weitere Vorteile gegenüber extrazellulären Kontrastmitteln, wie z.B. Gd-DTPA [Magnevist®], muß die höhere Effektivität als Kontrastmittel für die Kern-

25

spintomographie (höhere Relaxivität) hervorgehoben werden, was zu einer deutlichen Reduktion der diagnostisch notwendigen Dosis führt. Gleichzeitig können die erfindungsgemäßen Kontrastmittel als Lösungen isoosmolar zum Blut formuliert werden und verringern dadurch die osmotische Belastung des Körpers, was sich in einer verringerten Toxizität der Substanz (höhere toxische Schwelle) niederschlägt. Geringere Dosen und höhere toxische Schwelle führen zu einer signifikanten Erhöhung der Sicherheit von Kontrastmittelanwendungen bei modernen bildgebenden Verfahren.

30

35

Ein weiterer Vorteil der vorliegenden Erfindung liegt darin, daß nunmehr Komplexe mit hydrophilen oder lipophilen, makrocyclischen oder offenkettigen, niedermolekularen oder hochmolekularen Liganden zugänglich geworden sind. Dadurch ist die Möglichkeit gegeben, Verträglichkeit und Pharmakokinetik dieser Polymer-Komplexe durch chemische Substitution zu steuern.

10

15

20

Bevorzugte Substituenten für R^2 sind das Wasserstoffatom, die Methyl-, Isopropyl-, Phenyl- und Benzylgruppe. Als für V stehende bevorzugte Gruppen seien beispielhaft genannt die CH₂C₆H₄-, CH₂-O-C₆H₄-, (CH₂)₄-, (CH₂)₆- und (CH₂)₁₀-Gruppe, wobei die C₆H₄-gruppe an T¹ gebunden ist.

Bevorzugte Substituenten für R^3 sind das Wasserstoffatom, die Methyl-, CH_2COOH - und $(CH_2)_2COOH$ -Gruppe.

Als Gruppen M¹ seien beispielhaft genannt

 α -(CH₂)₁₋₁₀-B, α -CH(CH₃)-B,

 α -CH[CH₂CH(CH₃)₂]-ß, α -CH-(C₆H₅)-ß

$$\alpha$$
 — CH-(CH $_2$ C $_6$ H $_5$)- β , α — β , α — β , α — OCH $_2$ - β

$$\alpha$$
 — CH_2 — β , α - CH_2 - CH_2 - O — β , α - CH_2 - CH_2 - O - CH_2 - β ,

$$\alpha$$
 — CH_2 - CH_2 - O — CH_2 - β , α - CH_2 CH- β , α - $(CH_2$ CONH)₁₋₅- CH_2 - β , CH_3

 α -CH₂-CH₂-O-CH₂-ß, α -(CH₂)₂₋₃-(OCH₂CH₂)₁₋₅-O-(CH₂)₂₋₃-ß,

$$\alpha \text{-CH}_2 \text{-CH}_2 \text{-O-CH}_2 \text{-CH}_2 \text{-}\beta, \ \alpha \text{-CH} \underbrace{ (\text{CH}_2)_{0 \text{-}2} \text{-COOH} }_{\text{CH}_2 \text{-}(\text{CH}_2)_{0 \text{-}2} \text{-}\beta} \ , \ \alpha \underbrace{ \text{CH}_2 \text{-COOH} }_{\text{CH}_2 \text{-}\beta}$$

wobei α die Verknüpfungsstelle an den Rest-CONR³ und ß die Verknüpfungsstelle an T¹ angibt.

Bevorzugt sind die Gruppen:

$$\alpha$$
— CH_2 - β , α — $(CH_2)_2$ — β , α — β ,

10

15

 α -CH₂-CH₂-CO-NH(CH₂)₆-B, α -(CH₂)₅-B,

Als Gruppen M² seien beispielhaft genannt:

$$\begin{array}{c} \alpha - (\operatorname{CH_2})_{1\text{-}10}\text{-}\beta, \ \alpha - \operatorname{CH_2} - (\operatorname{OCH_2}\operatorname{CH_2})_{1\text{-}5}\text{-}\beta, \ \alpha - \operatorname{CH_2} - (\operatorname{OCH_2}\operatorname{-}\beta, \ \alpha - \operatorname{CH_2}\operatorname{-}\beta, \ \alpha - \operatorname{$$

wobei α die Verknüpfungsstelle an den Rest-CH(OH)- und ß die Verknüpfungsstelle an T^1 angibt.

Bevorzugt sind die Gruppen:

$$\begin{array}{c|c} & \text{CH}_2\text{COOH} \\ & \\ \alpha \text{-CH}_2\text{-NHCO-(CH}_2)_{0\text{-}1}\text{-CH} \end{array}$$

$$\alpha$$
 -CH₂-NHCO-(CH₂)₂₋₃-ß

$$\alpha$$
 — CH_2 — O — β , α — CH_2 -NHCO- CH_2 -O- CH_2 — β , a — $(CH_2)_9$ — β

10

15

20

25

30

Besonders bevorzugt ist die Gruppe:

$$\alpha$$
—— CH_2 -NHCOCH $_2$ -CH—— β

Als Gruppen Z seien für die Monosaccharide die jeweils um eine Hydroxylgruppe verminderten Hexosen, Pentosen und N-Acetyl-neuraminsäure, die jeweils in der Pyranose- oder Furanose-Form vorliegen, sowie deren Derivate genannt. Bevorzugt sind Hexosen, die in der Pyranose-Form vorliegen, wie z.B. D-Galactose, D-Mannose, D-Glucose, L-Fucose, Galactose-6-sulfat, Mannose-6-sulfat, D-Glucosamin-6-sulfat, D-Glucosamin-3,4,6-trisulfat und N-Acetylglucosamin. Als bevorzugte Monosaccharide seien beispielhaft die N-Acetyl-2amino-2-deoxy-D-glucose, -D-Galactose und D-Mannose, die 6-Deoxy-L-Galactose sowie N-Acetyl-neuraminsäure aufgeführt. Steht Z für Oligosaccharide, so können diese linear oder verzweigt aus den oben genannten Monosacchariden aufgebaut sein, wobei die Verknüpfung terminal oder innerhalb der Kette erfolgt sein kann. Als Oligosaccharide seien beispielhaft genannt: Sialyl-LewisX (s. z.B. H. Ohmoto et al, J. Med. Chem. 1996, 39, 1339); Desoxy-Sialyl-LewisX (s. z.B. W. Stahl et al, Angew. Chemie 1994, 106, 2186); Sialyl-Le^X (s. z.B. W. Stahl, J. prak. Chemie 1995, 337, 441); Gentiobiose (Fluka Chemie AG, Schweiz); Lactose; Maltose; Lactulose (Fluka Chemie AG, Schweiz); LactNAc; N,N',N"-Triacetylchitotriose; Gal(1 4)Gal, N,N'-Diacetylchitobiose;

N,N',N"-Triacetylchitotriose; Gal(1 → 4)Gal, N,N'-Diacetylchitobiose; N,N',N",N"'-Tetraacetylchitotetraose; Maltotriose; Digalacturonsäure; Trigalacturonsäure (Carbohydrates International AB, Schweden).

Bevorzugt erfolgt die Bindung des Polymeren (über den Linker L) an die Monooder Polysaccharide über die C-2-Position, besonders bevorzugt über die C-1-Position der Zucker.

Der Linker L, über den die jeweils um eine Hydroxylgruppe verminderten Monooder Oligosacchaide an P gebunden sind, wird durch die Gruppe T²-M³-X beschrieben, wobei M³ für eine direkte Bindung steht oder die für M¹ angegebene Bedeutung hat, T^2 für eine -NHCS-, -C(=NH)-, -CH₂- oder CO-gruppe steht und an P bindet, X für NH, CO, O und S steht und an Z bindet. Als M^3 seien beispielsweise die Gruppen

5
$$\gamma$$
-(CH₂)₁₋₁₅ - δ ,

γ-(CH2CH2O)1-5-CH2-δ

$$\gamma - (CH_{2}CH_{2}O)_{1-5} - \delta_{,} \gamma - (CH_{2})_{1-5} - \delta_{,}$$

$$\gamma - (CH_{2})_{1-6} - O - \delta_{,} \gamma - (CH_{2})_{2-6} - O - O - CH_{2}-\delta_{,}$$

 γ -CH₂-(C=NH)- δ , γ -C (=NH)-NH-(CH₂)₃- δ ,

 $\gamma\text{-NHCO-}(\text{CH}_2)_2\text{-}\delta, \ \gamma\text{-CH}_2\text{CH}_2\text{-}\text{O-}\text{CH}_2\text{CH}_2\text{-}\delta, \ \gamma\text{-CH}_2\text{CH}_2\text{-}\text{S-}\text{CH}_2\text{CH}_2\text{-}\delta, \ }$

$$\gamma$$
 -OCH₂- δ , γ -NH-CH(CH₂- δ) — δ ,

genannt, wobei γ die Verknüpfungsstelle an X und δ die Verknüpfungsstelle an T^2 angibt.

20

25

10

Bevorzugt steht ${\rm M}^3$ für eine direkte Bindung und für die Gruppen

$$\gamma - (CH_{2})_{1\cdot2} - \delta, \gamma - (CH_{2})_{6} - \delta, \gamma - (CH_{2})_{8} - \delta \cdot \gamma - (CH_{2}CH_{2}O)_{4} - \delta$$

$$\gamma - (CH_{2}CH_{2}O)_{1\cdot4} - CH_{2} - (CH_{2})_{0\cdot1} - \delta$$

 γ — $(CH_2)_2$ -CONH- $(CH_2)_6$ - δ .

CH(OH)CH₂OH

$$^{\gamma}$$
—CH-CH(OH)-CH(OH)- δ ,
 $^{\gamma}$ -(CH₂)₂-CO-(CH₂)₃- δ

Die Herstellung der erfindungsgemäßen Konjugate der allgemeinen Formel I erfolgt in an sich bekannter Weise, daß

5 a) ein Polymer-Komplex(bildner)-Konjugat der allgemeinen Formel VII

 $P(K')_{m}$ (VII),

worin

K' für einen Rest der allgemeinen Formel II', III', IV', V' oder VI'

10

$$R^{1}OOC - N N N COOR^{1}$$

$$COOR^{1}$$

$$COOR^{1}$$

$$COOR^{1}$$

$$COOR^{1}$$

$$COOR^{1}$$

$$R^{1}OOOC \longrightarrow N \longrightarrow N \longrightarrow N \longrightarrow COOR^{1}$$
 $R^{2} \longrightarrow C=O \longrightarrow COOR^{1}$

(III'),

$$R^{1}OOC - N N N COOR^{1}$$

$$R^{1}OOC - N COOR^{1}$$

$$COOR^{1} COOR^{1}$$
(IV')

10

worin

R^{1'} unabhängig voneinander für ein Wasserstoffatom, eine Säureschutzgruppe oder ein Metallionenäquivalent der Elemente der Ordnungszahlen 20-29, 39, 42, 44 oder 57-83 steht und

15

R², V, o, p, T und U die oben genannte Bedeutung haben, mit n' Mono- oder Oligosacchariden der allgemeinen Formel VIII

L*-Z' (VIII),

20

worin

n' = 1 - 3 n

- Z' die für Z genannte Bedeutung hat, wobei jedoch die in Z gegebenenfalls enthaltenen Carboxy-, Amino- und Hydroxygruppen gegebenenfalls geschützt sind,
- L* für eine Gruppe T2'-M3'-X mit
- 5 T^{2'} in der Bedeutung von -NCS, -C(=NH)OCH₃,- CHO, einer -CO-Fg-gruppe wobei

Fg für -CI, -F, —OH, —O
$$\longrightarrow$$
 NO_2 , —O—N \longrightarrow NO_2 , —O—N \longrightarrow NO_3 , —OCO—CI \longrightarrow NO_3 ,

-O-CO-R 4 mit R 4 in der Bedeutung einer geradkettigen oder verzweigten C $_1$ -C $_7$ -Alkylkette,

- M^{3'} die für M³ angegebene Bedeutung hat, wobei jedoch die in M³ gegebenenfalls enthaltenen Carboxygruppen gegebenenfalls geschützt sind, und
- X für NH, CO, O und S steht, oder
- 15 b) ein Polymersaccharid-Konjugat der allgemeinen Formel IX

$$P(L'-Z')_{n} (iX),$$

worin

- 20 L' die für L genannte Bedeutung hat, wobei jedoch die in L gegebenenfalls enthaltenen Carboxygruppen gegebenenfalls geschützt sind und
 - P, Z' und n die oben genannte Bedeutung haben, mit m' Komplexen oder Komplexbildnern K*, wobei m' = 1 - 3 m ist und K* für Verbindungen der allgemeinen Formeln

25

$$R^{1}OOC - COOR^{1}$$

$$R^{1}OOC - R^{2} - COOR^{1}$$

$$R^{2} - COOR^{1}$$

$$C=O$$

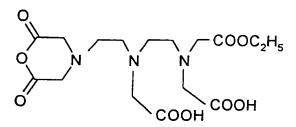
$$Fg \qquad (III''),$$

5

(IV"),

10

(VI")



(Il'a),

worin

5

R^{1'}, R², V, U und Fg die oben genannte Bedeutung haben, und T^{1'} für -NCS, -CO-Fg, -C(=NH)OCH₃ oder -CHO steht oder

10

c) ein Polymer der allgemeinen Formel X

$$P-(H)_{k}$$
 (X),

¹⁵ worin

P und k die oben angegebenen Bedeutungen haben, in einer Eintopfreaktion mit n' Mono- oder Oligosacchariden der allgemeinen Formel VIII

20 L*-Z' (VIII),

worin

n', L* und Z' die oben angegebenen Bedeutungen haben, mit m' Komplexen oder Komplexbildnern K*, wobei K* für Verbindungen der allgemeinen Formeln

$$R^{T}OOC - N N N N COOR^{T}$$

$$C=O$$

$$Fg$$

(III"),

$$R^{T}OOC \longrightarrow N \longrightarrow N \longrightarrow COOR^{T}$$
 $R^{T}OOC \longrightarrow N \longrightarrow N \longrightarrow COOR^{T}$
 $COOR^{T} \longrightarrow COOR^{T}$
 $COOR^{T} \longrightarrow COOR^{T}$

worin m', R¹', R², V, T¹', und Fg die oben genannte Bedeutung haben, umgesetzt wird, wobei die gegebenenfalls notwendige Metallioneneinführung vor oder nach der gegebenenfalls notwendigen Abspaltung der Schutzgruppen erfolgt, mit der Maßgabe, daß, falls R¹' für Schutzgruppen steht, diese vor der Metallioneneinführung abzuspalten sind.

Falls R¹ für eine Säureschutzgruppe steht bzw. falls die in L', M³ und Z' enthaltenen Caboxygruppen geschützt sind, kommen niedere Alkyl-, Aryl- und Aralkylgruppen, beispielsweise die Methyl-, Ethyl-, Propyl-, Butyl-, Phenyl-, Benzyl-, Diphenylmethyl-, Triphenylmethyl-, bis-(p-Nitrophenyl)-methylgruppe, sowie Trialkylsilylgruppen in Frage.

Die gegebenenfalls gewünschte Abspaltung der Schutzgruppen erfolgt nach den dem Fachmann bekannten Verfahren (s. z.B. E.Wünsch, Methoden der Org. Chemie, Houben-Weyl, <u>Bd XV/1</u>, 4. Auflage 1974, S. 315), beispielsweise durch Hydrolyse, Hydrogenolyse, alkalische Verseifung der Ester mit Alkali in wäßrig-alkoholischer Lösung bei Temperaturen von 0 °C bis 50 °C, saure Verseifung mit Mineralsäuren oder im Fall von tert.-Butylestern mit Hilfe von Trifluoressigsäure.

25

5

10

15

Als Hydroxyschutzgruppen kommen z.B. die Benzyl-, 4-Methoxybenzyl-, 4-Nitrobenzyl-, Trityl-, Diphenylmethyl-, Trimethylsilyl-, Dimethyl-t-butyl-silyl-, Diphenyl-t-butysilylgruppe in Frage. Als Schutzgruppe für die 1-OH-Gruppe der Mono- und/oder Oligosaccharide ist auch die Methylgruppe geeignet.

5

10

15

20

30

Die Hydroxygruppen können auch z.B. als THP-Ether, Alkylether, α-Alkoxyethylether, MEM- und MOM-Ether oder als Ester mit aromatischen oder aliphatischen Carbonsäuren, wie z.B. Essigsäure und Chloressigsäure, Benzoesäure, Levulinsäure oder 2-Chloracetoxymethyl (bzw. ethyl) benzoesäure (GIT Fachz. Lab. 1996, 46) vorliegen. Im Falle von Polyolen können die Hydroxygruppen auch in Form von Ketalen mit z.B. Aceton, Acetaldehyd, Cyclohexanon oder Benzaldehyd geschützt sein.

Bei gleichzeitigem Vorliegen von Carboxylgruppen können Hydroxygruppen auch durch intramolekulare Veresterung zu den entsprechenden Lactonen geschützt vorliegen.

Die Hydroxyschutzgruppen können nach den dem Fachmann bekannten Literaturmethoden, z.B. durch Hydrogenolyse, reduktive Spaltung mit Lithium/Ammoniak, Säurebehandlung der Ether und Ketale oder Alkalibehandlung der Ester freigesetzt werden (siehe z.B. "Protective Groups in Organic Synthesis", T.W. Greene, John Wiley and Sons 1981).

Als Aminschutzgruppen seien die dem Fachmann geläufigen Benzyloxycarbonyl-, tertiär-Butoxycarbonyl-, Trifluoracetyl-, Fluorenylmethoxycarbonyl-, Ben-25 zyl-, Formyl-, 4-Methoxybenzyl-, 2,2,2-Trichlorethoxycarbonyl-, Phthaloyl-, 1,2-Oxazolin-, Tosyl-, Dithiasuccinoyl-, Allyloxycabonyl-, Sulfat-, Pent-4-encarbonyl-, 2-Chloracetoxymethyl (bzw.-ethyl) benzoyl-, Tetrachlorphthaloyl-, Alkyloxycarbonyl-gruppen [Th. W. Greene, P.G.M. Wuts, Protective Groups in Organic Syntheses, 2nd ed, John Wiley and Sons (1991), S. 309 - 385, E. Meinjohanns et al, J. Chem. Soc. Pekin Trans 1, 1995, 405; U. Ellensik et al, Carbohydrate Research 280, 1996, 251; R. Madsen et al, J. Org. Chem. 60, 1995, 7920, R.R. Schmidt, Tetrahedron Letters 1995, 5343].

Die unter a) angegebene Umsetzung erfolgt nach den dem Fachmann geläufi-35 gen Methoden wie sie z.B. in P. Erbacher et al, Bioconjugate Chem. 1995, 6, 401; G. Molema et al, J. Med. Chem. 1991, 34, 1137; J.L. Montero et al, Bull.

20

25

30

Soc. Chim. France, 1994, 131, 854; P. Midoux et al, Nucleic Acids Research 1993, 21, 871; M. Andersson et al, Bioconjugate Chem. 1993, 4, 246; R. Roy et al, Tetrahedron Letters 1995, 36 4377; U.K. Saha et al, J. Chem. Soc. Chem. Comm. 1995, 2571; C.R. McBroom et al, Methods Enzymol. 1972, 28, 212 beschrieben werden. Sie wird in Lösungsmitteln wie z.B. Wasser, Methylenchlorid, 5 Acetonitril, Chloroform, DMS0, Pyridin, Ethanol/Wasser, Ethanol/Acetonitril, Dioxan, DMF, THF, niedere Alkohole, Tetramethylharnstoff, N-Methylpyrrolidon, Polyethylenglykole, 12-Dimethoxyethan, Dimethylacetamid, 1,2-Dichlorethan oder - falls möglich - deren Mischungen mit Wasser bei Temperaturen von -10 ° C bis 100 °C, bevorzugt 0 bis 50 °C, besonders bevorzugt bei Raumtemperatur 10 innerhalb von 5 Minuten bis 72 Stunden, bevorzugt 1 bis 24 Stunden, besonders bevorzugt 1 bis 14 Stunden, gegebenenfalls unter Zusatz einer organischen oder anorganischen Base, wie z.B. aromatischen oder aliphatischen Aminen, Alkali- oder Erdalkali-hydroxiden, -carbonaten oder -hydrogencarbonaten und quartären Ammoniumhydroxiden durchgeführt. Beispielhaft genannt seien Triethylamin, Di-isopropyl-N-ethylamin (Hünig-Base), N-Methylmorpholin, Tributylamin, Tetramethylethylendiamin, Pyridin, Lutedin, 2,4,6-Trimethylpyridin, 4-Dimethylaminopyridin, N-Methylimidazol, Tetramethylguanidin, DBU, Lithium-, Natrium-, Kalium, Calcium, Magnesium-, Barium-hydroxid, -carbonat, -hydrogencarbonat. Die Umsetzung kann auch in den dem Fachmann bekannten Pufferlösungen, vorzugsweise bei pH 8 bis 11, besonders bevorzugt bei pH 8,5 bis 9 erfolgen. Die pH-Wert-Einhaltung erfolgt bevorzugt unter Verwendung eines pH-Staten. Steht T2' für eine CHO-Gruppe so wird eine Kupplung durch reduktive Aminierung unter Zuhilfenahme eines Reduktionsmittels nach dem Fachmann bekannten Methoden durchgeführt (J.-P. Sabri et al, Tetrahedron Letters 1994, 35, 1181; M.D. Bomann et al, J. Org. Chem. 1995, 60, 5995; S. Bhattacharyya et al, J. Chem. Soz. Pekin Trans. I 1994, 1; O.S. Artyushin et al., Ser. Khim 1991, 9, 2154; R.F. Borch et al, JACS 1971, 93 2897). Als Reduktionsmittel dienen z.B. Natriumborhydrid, Natriumcyanoborhydrid, Lithiumborhydrid, Calciumborhydrid, Pyridin-BH3, Lithiumaluminiumhydrid und Zinkborhydrid. Auch eine katalytische Hydrierung an z.B. Palladium oder Nickelkatalysator ist geeignet.

Steht Fg für eine OH-Gruppe, so kann auch eine in-situ Aktivierung mit den dem Fachmann bekannten Kupplungs-Reagenzien wie z.B. DCCI, EEDQ, 35 Staab-Reagenz, BOP, PyBOP, TBTU, TDBTU, HBTU (s. z.B. Fournic-Zaluski et

al, J. Med. Chem. 1996, 39, 2596; Houben-Weyl, Band XV/2, Teil II, 1974; Y.M. Angell et al, Tetrahedron Letters 1994, 35, 5981; L.A. Carpino et at, J. Chem. Soc. Commun. 1994, 201; H-O. Kim et al, Tetrahedron Letters 1995, 36, 6013; D. Papaioannou et al, Tetrahedron Letters, 1995, 36, 5187, G. Stemple et al, Bioorg. Med. Letters 1996, 6, 55; durchgeführt werden.

Die unter b) angegebene Reaktion des Polymersaccharid-Konjugats der allgemeinen Formel IX mit den Komplexen oder Komplexbildnern K* der allgemeinen Formel II" bis VII" und II a erfolgt ebenfalls in an sich bekannter Weise wie z.B. beschrieben in US-5,135,737, H. Takalo et al, Bioconjugate Chem. 1994, 5, 10 278; EP 0430863; EP 0331616; WO 96/01655; EP 0271 180; US-5,364,613; WO 95/17451 und WO 96/02669. Sie wird in Lösungsmitteln wie z.B. Wasser, Methylenchlorid, Acetonitril, Chloroform, DMS0, Pyridin, Ethanol/Wasser, Ethanol/Acetonitril, Dioxan, DMF, THF, niedere Alkohole, Tetramethylharnstoff, N-Methylpyrrolidon, Polyethylenglykole, 12-Dimethoxyethan, Dimethylacetamid, 15 1,2-Dichlorethan oder - falls möglich - deren Mischungen mit Wasser bei Temperaturen von -10 °C bis 100 °C, bevorzugt 0 bis 50 °C, besonders bevorzugt bei Raumtemperaturen innerhalb von 5 Minuten bis 72 Stunden, bevorzugt 1 bis 24 Stunden, besonders bevorzugt 1 bis 14 Stunden, gegebenenfalls unter Zusatz einer organischen oder anorganischen Base, wie z.B. aromatischen 20 oder aliphatischen Aminen, Alkali- oder Erdalkali-hydroxiden, -carbonaten oder -hdrogencarbonaten und quartären Ammoniumhydroxiden durchgeführt. Beispielhaft genannt seien Triethylamin, Di-isopropyl-N-ethylamin (Hünig-Base), N-Methylmorpholin, Tributylamin, Tetramethylethylendiamin, Pyridin, Lutedin, 2,4,6-Trimethylpyridin, 4-Dimethylaminopyridin, N-Methylimidazol, Tetramethyl-25 guanidin, DBU, Lithium-, Natrium-, Kalium, Calcium-, Magnesium-, Barium-hydroxid, -carbonat, -hydrogencarbonat. Die Umsetzung kann auch in den dem Fachmann bekannten Pufferlösungen, vorzugsweise bei pH 8 bis 11, besonders bevorzugt bei pH 8,5 bis 9 erfolgen. Die pH-Wert-Einhaltung erfolgt bevorzugt unter Verwendung eines pH-Staten. Steht T2' für eine CHO-Gruppe so wird 30 eine Kupplung durch reduktive Aminierung unter Zuhilfenahme eines Reduktionsmittels nach dem Fachmann bekannten Methoden durchgeführt (J.-P. Sabri et al, Tetrahedron Letters 1994, 35, 1181; M.D. Bomann et al, 7. Org. Chem. 1995, 60, 5995; S. Bhattacharyya et al, J. Chem. Soz. Pekin Trans. I 1994, 1; O.S. Artyushin et al., Ser. Khim 1991, <u>9.</u> 2154; R.F. Borch et al, JACS 1971, <u>93</u> 35

2897). Als Reduktionsmittel dienen z.B. Natriumborhydrid, Natriumcyanobor-

hydrid, Lithiumborhydrid, Calciumborhydrid, Pyridin-BH₃, Lithiumaluminium-hydrid und Zinkborhydrid. Auch eine katalytische Hydrierung ist geeignet.

Die unter a) und b) angegebenen Reaktionen erfolgen vorzugsweise mit einem Überschuß des aktivierten Saccharids der Formel VIII bzw. des aktivierten Komplexes bzw. Komplexbildners K*, vorzugsweise mit einem 1,5- bis 3fachen Überschuß.

Die unter c) angegebene Eintropfreaktion erfolgt unter den unter a) und b) angeführten Reaktionsbedingungen, indem man ein Polymer der allgemeinen Formel X mit einem Gemisch aus m' = 1 - 3 m K* und n' = 1 - 3 n L* - Z' umsetzt. Das Besetzungsverhältnis der im Polymer enthaltenen Aminogruppen wird durch das Verhältnis n' : m' gesteuert.

Die nach den oben angegebenen Umsetzungen a) - c) notwendige bzw. bereits in K' oder K* erfolgte Metallioneneinführung geschieht in der Weise, wie sie z.B. in der Deutschen Offenlegungsschrift 34 01 052 offenbart worden ist, indem man das Metalloxid oder ein Metallsalz (beispielsweise das Nitrat, Acetat, Carbonat, Chlorid oder Sulfat) des Elements der Ordnungszahlen 20 - 32, 37 -39, 42 - 44, 49, 57 - 83 in Wasser und/oder einem niederen Alkohol (wie Methanol, Ethanol oder Isopropanol) löst oder suspendiert und mit der Lösung oder Suspension der äquivalenten Menge des komplexbildenden Liganden umsetzt und anschließend, falls gewünscht, vorhandene acide Wasserstoffatome der Säuregruppen durch Kationen von anorganischen und/oder organischen Basen,
 Aminosäuren oder Aminosäureamiden substituiert.

Die Neutralisation erfolgt dabei mit Hilfe anorganischer Basen (z.B. Hydroxiden, Carbonaten oder Bicarbonaten) von z.B. Natrium, Kalium, Lithium, Magnesium oder Calcium und/oder organischer Basen wie unter anderem primärer, sekundärer und tertiärer Amine, wie z.B. Ethanolamin, Morpholin, Glucamin, N-Methyl- und N,N-Dimethylglucamin, sowie basischer Aminosäuren, wie z.B. Lysin,

Arginin und Ornithin oder von Amiden ursprünglich neutraler oder saurer Aminosäuren, wie z.B. Hippursäure, Glycinacetamid.

Zur Herstellung der Komplexverbindungen kann man beispielsweise den sauren Komplexsalzen in wäßriger Lösung oder Suspension so viel der gewünschten Basen zusetzen, daß der Neutralpunkt erreicht wird. Die erhaltene Lösung kann anschließend im Vakuum zur Trockne eingeengt werden. Häufig ist es von Vorteil, die gebildeten Neutralsalze durch Zugabe von mit Wasser mischbaren Lösungsmitteln, wie z.B. niederen Alkoholen (Methanol, Ethanol, Isopropanol und andere), niederen Ketonen (Aceton und andere), polaren Ethern (Tetrahydrofuran, Dioxan, 1,2-Dimethoxyethan und andere) auszufällen und so leicht zu isolierende und gut zu reinigende Kristallisate zu erhalten. Als besonders vorteilhaft hat es sich erwiesen, die gewünschte Base bereits während der Komplexbildung der Reaktionsmischung zuzusetzen und dadurch einen Verfahrensschritt einzusparen.

Enthalten die sauren Komplexverbindungen mehrere freie acide Gruppen, so ist es oft zweckmäßig, neutrale Mischsalze herzustellen, die sowohl anorganische als auch organische Kationen als Gegenionen enthalten.

20

25

Dies kann beispielsweise geschehen, indem man den komplexbildenden Liganden in wäßriger Suspension oder Lösung mit dem Oxid oder Salz des das Zentralion liefernden Elements und der Hälfte der zur Neutralisation benötigten Menge einer organischen Base umsetzt, das gebildete Komplexsalz isoliert, es gewünschtenfalls reinigt und dann zur vollständigen Neutralisation mit der benötigten Menge anorganischer Base versetzt. Die Reihenfolge der Basenzugabe kann auch umgekehrt werden.

Die Reinigung der so erhaltenen Polysaccharid-Konjugate erfolgt, gegebenenfalls nach Einstellung des pH-Wertes durch Zusatz einer Säure oder Base auf pH 6 bis 8, bevorzugt ca. 7, vorzugsweise durch Ultrafiltration mit Membranen geeigneter Porengröße (z.B. Amicon-®XM30, Amicon®-YM10, Amicon®-YM3) oder Gelfiltration an z.B. geeigneten Sephadex®-Gelen.

Im Falle von neutralen Verbindungen ist es häufig von Vorteil, die polymeren Komplexe über einen Anionenaustauscher, beispielsweise IRA 67 (OH⁻-Form) und gegebenenfalls zusätzlich über einen Kationenaustauscher, beispielsweise IRC 50 (H⁺-Form) zur Abtrennung ionischer Komponenten zu geben.

Die Herstellung der als Ausgangssubstanzen benötigten Polymer-komplex(bildner)-Konjugate der allgemeinen Formel VII

 $P(K')_{m}$ (VII)

und der Polymersaccharid-Konjugate der allgemeinen Formel IX

 $P(L'-Z')_{n} \qquad (!X)$

erfolgt in an sich bekannter Weise, indem man ein Polymer der allgemeinen Formel X

 $P-(H)_k$ (X)

mit m' Komplexen oder Komplexbildnern K* der allgemeinen Formeln II" - VI" und II'a bzw. mit N' aktivierten Mono- oder Oligosacchariden der allgemeinen Formel VIII

L* - Z' (VIII)

unter den oben unter a) und b) angegebenen Reaktionsbedingungen umsetzt.

Die Polymere der allgemeinen Formel X können in Form der freien Amine oder in Form ihrer Salze, z.B. als Hydrochloride, Hydrobromide oder Hydrosulfate eingesetzt werden. Sie sind literaturbekannt (z.B. WO 93/14147, WO 93/12073,

WO 95/02008, WO 95/20619, WO 96/02588, EP 684044, EP 672703 und US-5,530,092).

Die verwendeten Komplexe bzw. Komplexbildner K* sind literaturbekannt oder analog literaturbekannten Methoden erhältlich:

II" und II'a: s.z.B. EP 263 059,

III": s. z.B. DE 19507822, DE 19580858, DE19507819

IV": s. z.B. WO 91/14459

V": s. z.B. US-5,053,503, WO 96/02669, WO 96/01655,

10 EP 0430863, EP 255471, US-5,277,895, EP 0232751,

US-4,885,363

VI": s. z.B. US-4,923,985

Die als Edukte benötigten Mono- und Oligosaccharide der allgemeinen Formel VIII sind ebenfalls literaturbekannt oder analog literaturbekannten Methoden er-15 hältlich (s. auch experimentellen Teil): s. z.B. EP 0 128097; A.J. Jonas et al. Biochem. J. 1990, 268, 41; JP-Patentschrift 04211099; D.H. Buss et al, J. Chem. Soc. C. 1968, 1457; C.M. Hilditch et al, J. Appl. Phycol. 1991, 3, 345; M. Monsigny et al, Biol. Cell 1984, 51, 187; E.P. Dubois et al, Bioorganic and Medicinal Chemistry Letters 1996, 6, 1387; C.R. McBroom et al, Methods Enzymol. 20 1972, <u>28</u>, 212, M. Ponpipom et al, J. Med. Chem. 1981, <u>24</u>, 1388; J. Haensler et al, Bioconjugate Chem. 1993, 4, 85; Y. Miura et al, Carbohydrate Research 1996, <u>289</u>, 193; R. Roy et al. Tetrahedron Letters 1995, <u>36</u>, 4377; W. Stahl et al, Angew. Chemie 1994, 106, 2186; U. Sprengard et al, Angew. Chemie 1996, 108, 359; A. Toepfer et al, Tetrahedron Letters 1995, 36, 9161; U. Sprengard et 25 al, Angew. Chemie 1995, 107, 1104; D. Zanini et al, Tetrahedron Letters 1995, 36, 7383; R. Roy et al, J. Chem. Commun. 1996, 201; W. Spevak et al, J. Med. Chem. 1996, 39, 1018; E.A.L. Biessen et al, J. Med. Chem. 1995, 38, 1846; K. Yamada et al, Tetrahedron Letters 1995, 36, 9496; Lemieux et al, JACS 1975, 97, 4076; S. Koto et al, Bull. Chem. Soc. Jap. 1976, 49, 2639; P.W. Austin et al, 30 J. Chem. Soz. C 1965, 1419; H. Paulsen, Angew. Chem. 1990, 102, 851; R.R. Schmidt et al, Angew. Chem. 1986, 98, 213; H. Kunz, Angew. Chem. 1987, 99, 297; J. Banoub, Chem. Review 1992, <u>92</u>, 1167; H. Paulsen, Angew. Chem.

10

15

20

1982, 94, 184, R.R. Schmidt et al, Liebigs Ann. Chem. 1983, 1249; H.A. van Doren et al, Carbohydrate Research 1989, 194, 71, F.D. Tropper et al, J. Carbohydr. Chem. 1992, 11, 751; T. Sugawara et al, Carbohydrate Research 1992, 230, 117, Y.C. Lee et al, Biochemistry 1976, 15, 3956; Blomberg et al, J. Carbohydr. Chem. 1992, 11, 751.

Die Herstellung der erfindungsgemäßen pharmazeutischen Mittel erfolgt ebenfalls in an sich bekannter Weise, indem man die erfindungsgemäßen Komplexverbindungen - gegebenenfalls unter Zugabe der in der Galenik üblichen Zusätze - in wäßrigem Medium suspendiert oder löst und anschließend die Suspension oder Lösung gegebenenfalls sterilisiert. Geeignete Zusätze sind beispielsweise physiologisch unbedenkliche Puffer (wie z.B. Tromethamin), Zusätze von Komplexbildnern oder schwachen Komplexen (wie zum Beispiel Diethylentriaminpentaessigsäure oder die korrespondierenden Ca-Polysaccharid-Polymer-Komplexe) oder - falls erforderlich - Elektrolyte wie zum Beispiel Natriumchlorid oder - falls erforderlich - Antioxidantien wie zum Beispiel Ascorbinsäure.

Sind für die enterale Verabreichung oder andere Zwecke Suspensionen oder Lösungen der erfindungsgemäßen Mittel in Wasser oder physiologischer Salzlösung erwünscht, werden sie mit einem oder mehreren in der Galenik üblichen Hilfsstoff(en) [z.B. Methylcellulose, Lactose, Mannit] und/der Tensid(en) [z.B. Lecithine, Tween®, Myrj®] und/oder Aromastoff(en) zur Geschmackskorrektur [z.B. ätherischen Ölen] gemischt.

Prinzipiell ist es auch möglich, die erfindungsgemäßen pharmazeutischen Mittel auch ohne Isolierung der Komplexsalze herzustellen. In jedem Fall muß besondere Sorgfalt darauf verwendet werden, die Chelatbildung so vorzunehmen, daß die erfindungsgemäßen Salze und Salzlösungen praktisch frei sind von nicht komplexierten toxisch wirkenden Metallionen.

30

Dies kann beispielsweise mit Hilfe von Farbindikatoren wie Xylenolorange durch Kontrolltitrationen während des Herstellungsprozesses gewährleistet

werden. Die Erfindung betrifft daher auch Verfahren zur Herstellung der Komplexverbindungen und ihrer Salze. Als letzte Sicherheit bleibt eine Reinigung des isolierten Komplexsalzes.

Die erfindungsgemäßen pharmazeutischen Mittel enthalten vorzugsweise

1µMol - 1,3 Mol/l des Komplexsalzes und werden in der Regel in Mengen von

0,0001 - 5 mMol/kg dosiert. Sie sind zur enteralen und parenteralen Applikation
bestimmt. Die erfindungsgemäßen Komplexverbindungen kommen zur Anwendung.

- 10 1. für die NMR- und Röntgen-Diagnostik in Form ihrer Komplexe mit den Ionen der Elemente mit den Ordnungszahlen 21 29, 39 42, 44 und 57 83;
- 2. für die Radiodiagnostik und Radiotherapie in Form ihrer Komplexe mit den Radioisotopen der Elemente mit den Ordnungszahlen 27, 29, 31, 32, 37 39, 43, 49, 62, 64, 70, 75 und 77.

Die erfindungsgemäßen Mittel erfüllen die vielfältigen Voraussetzungen für die Eignung als Kontrastmittel für die Kernspintomographie. So sind sie hervorragend dazu geeignet, nach oraler oder parenteraler Applikation durch Erhöhung der Signalintensität das mit Hilfe des Kernspintomographen erhaltene Bild in seiner Aussagekraft zu verbessern. Ferner zeigen sie die hohe Wirksamkeit, die notwendig ist, um den Körper mit möglichst geringen Mengen an Fremdstoffen zu belasten, und die gute Verträglichkeit, die notwendig ist, um den nichtinvasiven Charakter der Untersuchungen aufrechtzuerhalten.

Die gute Wasserlöslichkeit und geringe Osmolalität der erfindungsgemäßen Mittel erlaubt es, hochkonzentrierte Lösungen herzustellen, damit die Volumenbelastung des Kreislaufs in vertretbaren Grenzen zu halten und die Verdünnung durch die Körperflüssigkeit auszugleichen, das heißt NMR-Diagnostika müssen 100- bis 1000fach besser wasserlöslich sein als für die NMR-Spektroskopie. Weiterhin weisen die erfindungsgemäßen Mittel nicht nur eine hohe Stabilität in-vitro auf, sondern auch eine überraschend hohe Stabilität in-vivo, so daß eine Freigabe oder ein Austausch der in den Komplexen nicht kovalent gebundenen - an sich giftigen - Ionen innerhalb der Zeit, in der die neuen

20

25

30

20

25

Kontrastmittel vollständig wieder ausgeschieden werden, nur äußerst langsam erfolgt.

Im allgemeinen werden die erfindungsgemäßen Mittel für die Anwendung als NMR-Diagnostika in Mengen von 0,0001 - 5 mMol/kg, vorzugsweise 0,005 - 0,5 mMol/kg, dosiert. Details der Anwendung werden zum Beispiel in H.-J. Weinmann et al., Am J. of Roentgenology 142, 619 (1984) diskutiert.

Besonders niedrige Dosierungen (unter 1 mg/kg Körpergewicht) von organspezifischen NMR-Diagnostika sind zum Beispiel zum Nachweis von Tumoren
und von Herzinfarkt einsetzbar.

Die erfindungsgemäßen Mittel sind aufgrund ihrer günstigen radioaktiven Eigenschaften und der guten Stabilität der in ihnen enthaltenen Komplexverbindungen auch als Radiodiagnostika geeignet. Details ihrer Anwendung und Dosierung werden z.B. in "Radiotracers for Medical Applications", CRC-Press, Boca Raton, Florida, beschrieben.

Eine weitere bildgebende Methode mit Radioisotopen ist die Positronen-Emissions-Tomographie, die positronenemittierende Isotope wie z.B. ⁴³Sc, ⁴⁴Sc, ⁵²Fe, ⁵⁵Co und ⁶⁸Ga verwendet (Heiss, W.D.; Phelps, M.E.; Positron Emission Tomography of Brain, Springer Verlag Berlin, Heidelberg, New York 1983).

Die erfindungsgemäßen Verbindungen sind überraschenderweise auch zur Differenzierung von malignen und benignen Tumoren in Bereichen ohne Blut-Hirn-Schranke geeignet. Sie zeichnen sich auch dadurch aus, daß sie vollständig aus dem Körper eliminiert werden und somit gut verträglich sind.

Da sich die erfindungsgemäßen Substanzen in malignen Tumoren anreichern (keine Diffusion in gesunde Gewebe, aber hohe Durchlässigkeit von Tumorgefäßen), können sie auch die Strahlentherapie von malignen Tumoren unterstützen. Diese unterscheidet sich von der entsprechenden Diagnostik nur durch die Menge und Art des verwendeten Isotops. Ziel ist dabei die Zerstörung von Tumorzellen durch energiereiche kurzwellige Strahlung mit einer möglichst geringen Reichweite. Hierzu werden Wechselwirkungen der in den Komplexen enthaltenen Metalle (wie z.B. Eisen oder Gadolinium) mit ionisierenden Strahlungen (z.B. Röntgenstrahlen) oder mit Neutronenstahlen ausgenutzt. Durch

diesen Effekt wird die lokale Strahlendosis am Ort, wo sich der Metallkomplex befindet (z.B. in Tumoren) signifikant erhöht. Um die gleiche Strahlendosis im malignen Gewebe zu erzeugen, kann bei Anwendung solcher Metallkomplexe die Strahlenbelastung für gesunde Gewebe erheblich reduziert und damit belastende Nebenwirkungen für die Patienten vermieden werden. Die erfindungsgemäßen Metallkomplex-Konjugate eignen sich deshalb auch als radiosensibilisierende Substanz bei Strahlentherapie von malignen Tumoren (weiterhin lassen sich Mössbauer-Effekte oder die Neutroneneinfangtherapie ausnutzen). Geeignete β-emittierende Ionen sind zum Beispiel ⁴⁶Sc, ⁴⁷Sc, ⁴⁸Sc, ⁷²Ga, ⁷³Ga und ⁹⁰Y. Geeignete geringe Halbwertzeiten aufweisende α-emittierende Ionen sind zum Beispiel ²¹¹Bi, ²¹²Bi, ²¹³Bi und ²¹⁴Bi, wobei ²¹²Bi bevorzugt ist. ein geeignetes Photonen- und Elektronen-emittierendes Ion ist ¹⁵⁸Gd, das aus ¹⁵⁷Gd durch Neutroneneinfang erhalten werden kann.

Bei der in-vivo-Applikation der erfindungsgemäßen therapeutischen Mittel können diese zusammen mit einem geeigneten Träger wie zum Beispiel Serum oder physiologischer Kochsalzlösung und zusammen mit einem anderen Protein wie zum Beispiel Human Serum Albumin verabreicht werden. Die Dosierung ist dabei abhängig von der Art der zellulären Störung, dem benutzten
 Metallion und der Art der bildgebenden Methode.

Die erfindungsgemäßen therapeutischen Mittel werden parenteral, vorzugsweise i.v., appliziert.

Details der Anwendung von Radiotherapeutika werden z.B. in R.W. Kozak et al. TIBTEC, Oktober 1986, 262, diskutiert.

Die erfindungsgemäßen Mittel sind hervorragend als Röntgenkontrastmittel geeignet, insbesondere für die Computertomographie (CT), wobei besonders hervorzuheben ist, daß sich mit ihnen keine Anzeichen der von den jodhaltigen Kontrastmitteln bekannten anaphylaxieartigen Reaktionen in biochemischpharmakologischen Untersuchungen erkennen lassen. Besonders wertvoll sind sie wegen der günstigen Absorptionseigenschaften in Bereichen höherer Röhrenspannungen für digitale Substraktionstechniken.

Im allgemeinen werden die erfindungsgemäßen Mittel für die Anwendung als Röntgenkontrastmittel in Analogie zu Meglumin-Diatrizoat in Mengen von 0,1 - 5 mMol/kg, vorzugsweise 0,25 - 1 mMol/kg dosiert.

- Details der Anwendung von Röntgenkontrastmitteln werden zum Beispiel in Barke, Röntgenkontrastmittel, G. Thieme, Leipzig (1970) und P. Thurn, E. Bücheler "Einführung in die Röntgendiagnostik", G. Thieme, Stuttgart, New York (1977) diskutiert.
- Insgesamt ist es gelungen, neue Polymer-Metallkomplexe zu synthetisieren, die neue Möglichkeiten in der diagnostischen und therapeutischen Medizin erschließen.

Die nachfolgenden Beispiele dienen zur näheren Erläuterung des Erfindungsgegenstandes:

Die in den nachfolgenden Beispielen verwendeten, dem Fachmann bekannten und geläufigen Abkürzungen, bestimmter, häufig wiederkehrender Verbindungsnamen, seien im Folgenden namentlich und/oder durch Strukturformeln einmalig erläutert;

wobei

20

25

30

jeweils die Position in den nachfolgend beschriebenen Molekülen angibt,

über welche die Bindung an das Polymer P erfolgt.

1) DTPA: [Bis-(2-aminoethyl)-amin-N,N,N',N",N"- pentaessigsäure]

2) Gd-DTPA: Gadoliniumkomplex von [Bis-(2-aminoethyl)-amin-N,N,N', N",N"- pentaessigsäure] mono-Natriumsalz

3) DTPA-Monoanhydrid-monoethylester:

10

5

4) DTPA-tetra-tert.-butylester (zentrale Carboxymethylfunktion): 3,9-Bis-(tert.-butoxycarbonylmethyl)-6-carboxymethyl-3,6,9-triazaundecansäure-di-tert.-butylester

15

20 5

5) DTPA-tetra-tert.-butylester (terminale Carboxymethylfunktion): 6,9-Bis-(tert.-butoxycarbonylmethyl)-3-carboxymethyl-3,6,9-triazaundecansäure-3,9-di-tert.-butylester

6) Gly-Me-DOTA-tri-tert.-butylester:

10-[1-(Carboxymethylcarbamoyl)-ethyl]-1,4,7,10-tetraazacyclododecan-10 1,4,7- triessigsäure-tri-tert-butylester, Natriumbromid:

15 7) Gd-Gly-Me-DOTA:

Gadoliniumkomplex von 10-[1-(Carboxymethylcarbamoyl)-ethyl]-1,4,7,10-tetraaza-cyclododecan-1,4,7-triessigsäure

5

10

8) 64er-DSM-Polyamin:

15

= R

35

9) 32er-DSM-Polyamin:

5

10

20

15

25

10) Lactobionolacton:

30 **O-β-D-Gal**

O-β-D-Galactopyranosyl-(1 \rightarrow 4)-D-glucono-1,5-lacton

35

5

11) Lactobionolacton-Amid:

O-β-D-Galactopyranosyl-(1 \rightarrow 4)-D-glucono-1,5-lacton - amid

Beispiel 1

- 5 64er-DSM-Polyamin-(Gd-DTPA-Amid)₃₈ -[1-(4-Thioureidophenyl)- β-D-galacto-pyranosyl]₂₆-Konjugat [als Natrium-Salz]
 - a) Polyamid aus 64er-DSM-Polyamin und DTPA [als Natrium-Salz]
- 5,0 g (0,7 mmol; entsprechend 44,8 mmol an freien Aminfunktionen) 64er-DSM-Polyamin werden in 400 ml destilliertem Wasser gelöst und mit 1 molarer Natronlauge ein pH-Wert von 9.5 eingestellt. Anschließend gibt man insgesamt 21,6 g (53,7 mmol) DTPA-Monoanhydrid-mono-ethylester (Darstellung wie in EP 0263051 A1, EP 0450742 A1 und EP 0413405 A1
- beschrieben) portionsweise hinzu, wobei der pH-Wert der Reaktionslösung durch Zugabe von 1 molarer Natronlauge konstant bei 9,5 gehalten wird. Nach beendeter Zugabe wird noch 15 Minuten bei Raumtemperatur nachgerührt und anschließend der pH-Wert der Reaktionslösung durch Zugabe von 32%iger Natronlauge auf 11,5 eingestellt. Nach einer Reaktionszeit von 12 Stunden bei
- 20 Raumtemperatur wird mit destilliertem Wasser auf ein Gesamtvolumen von 800 ml aufgefüllt. Die so erhaltene wässrige Produktlösung wird dreimal mittels einer YM3-Ultrafiltrationsmembran (Amicon) gegen destilliertes Wasser ultrafiltriert. Der verbleibende Rückstand wird mit entionisiertem Wasser auf ein Volumen von 500 ml aufgefüllt und die wässrige Produktlösung
- 25 gefriergetrocknet.

Ausbeute: 14,04 g (88,3 %; bezogen auf eingesetztes Polyamin) als amorphes Pulver

Wassergehalt: 8,46 %

30 Elementaranalyse (berechnet auf wasserfreie Substanz):

ber.: C 47,16 H 6,63 N 14,41 Na 7,69

gef.: C 46,88 H 6,79 N 14,32 Na 7,01

Nach Elementaranalyse als auch colorimetrischer Titration mit 0,0025 molarer Gadoliniumsulfat-Maßlösung, in Gegenwart von Xylenolorange als Indikator, ergibt sich ein DTPA-Beladungsgrad des Polymers von 59,9 % (entsprechend 38 DTPA-Einheiten pro Molekül). Nach quantitativer Ninhydrinreaktion als auch

39

der quantitativen Aminogruppenbestimmung mit der TNBS-Methode (vgl. hierzu : Fields, R., J. Biochem. 1971, 124, 581-590 und weiterführende Lit.: Chem. Rev., 60, 39 (1960); Tetrahedron, 34, 1285 (1978); 47, 8791 (1991)] liegen im Mittel pro Polymermolekül 25,8 freie Aminofunktionen vor.

5

- b) 64er-DSM-Polyamin-(DTPA-Amid)₃₈ -[1-(4-Thioureidophenyl)- β-Dgalactopyranosyl]26-Konjugat [als Natrium-Salz]
- 1.0 g (0.044 mmol; entsprechend 1.14 mmol an freien Aminofunktionen) der 10 Titelverbindung aus Beispiel 1a) werden in 80 ml entionisiertem Wasser gelöst und der pH-Wert der Lösung wird mit 1 molarer Salzsäure auf 9,5 eingestellt. Anschließend wird portionsweise mit insgesamt 1,55 g (4,9 mmol) p-Isothiocyanatophenyl-β-D-galactopyranose (Darstellung gemäß: M. Ponpipom et al., J. Med. Chem. 24, 1388; 1981 und J. Haensler et al., Bioconjugate Chem. 15 4, 85, 1993 : Zur allgemeinen Bildung von Isothiocyanaten aus den entsprechenden Anilinvorstufen vgl. z.B.: D. H. Buss, I.J. Goldstein; J. Chem. Soc., 1968, 1457-1461, McBroom C. R., Samanen C. H. and Goldstein I.J., Methods Enzymol. 1972, 28, 212-219) versetzt, wobei der pH-Wert der Reaktionslösung mittels 0,1 molarer Natronlauge bei 9,5 konstant gehalten 20 wird. Nach einer Reaktionszeit von 12 Stunden bei 22°C wird filtriert und mit destilliertem Wasser auf ein Gesamtvolumen von 250 ml aufgefüllt. Dreimalige Ultrafiltration der Reaktionslösung über eine YM3-Ultrafiltrationsmembran (Amicon) gefolgt von Gefriertrocknung des verbleibenden Rückstands liefert 1,30 g (95 % d. Theorie) eines amorphen und farblosen Feststoffs. 25 Wassergehalt: 3,8 %

Elementaranalyse (berechnet auf wasserfreie Substanz):

ber.:	C 47,83	H 6,23	N 11,79	S 2,70	Na 5,66
gef.:	C 47,04	H 6,46	N 11,53	S 2,77	Na 5,58

Die Ninhydrinreaktion als auch die TNBS-Methode, welche zur quantitativen Bestimmung von freien Aminofunktionen allgemein eingesetzt werden, verlaufen negativ, d. h. im Polymer liegen keine freien Aminofunktionen vor. Aus dem prozentualen Schwefelwert der Elementaranalyse der Titelverbindung ergibt sich ein Beladungsgrad des Polymers mit 40 % β-D-Galactose (entsprechend 26 Galactoseresten pro Molekül). Die colorimetrische Phenol-

30

5

10

15

Schwefelsäure-Bestimmung (Dubois et al., Anal. Chem. 1956, 28, 3, 350) zur Ermittlung des mittleren Pyranose-Beladungsgrades des Polyamins liefert als Ergebnis einen mittleren statistischen Beladungsgrad von 39,68 % an D-Galactoseresten pro Molekül und ist somit als identisch anzusehen mit dem Beladungsgrad, welcher allein durch die prozentualen Elementverhältnisse ermittelt wurde (hier gefunden: 26 D-Galactosereste pro Molekül).

c) 64er-DSM-Polyamin-(Gd-DTPA-Amid)₃₈ -[1-(4-Thioureidophenyl)- β-D-galactopyranosyl]₂₆-Konjugat [als Natrium-Salz]

1,27 g (0,0411 m mol; entsprechend 1,56 mmol an DTPA) der Titelverbindung aus Beispiel 1b) werden in 40 ml Natriumcitratpuffer (pH 5,3) gelöst und bei Raumtemperatur mit einer Lösung von 0,42 g (1,59 mmol) Gadoliniumchlorid in 10 ml destilliertem Wasser versetzt. Nach einer Reaktionszeit von 15 Minuten bei Raumtemperatur wird die Reaktionslösung mit 1 molarer Natronlauge auf pH 7,2 eingestellt. Nach dreimaliger Ultrafiltration über eine YM3-Ultrafiltrationsmembran (Amicon) wird der verbleibende Rückstand gefriergetrocknet.

Ausbeute: 1,44 g (97,2 % d. Th.) der oben genannten Titelverbindung als amorphen und farblosen Feststoff.

Wassergehalt: 3,89 %

Elementaranalyse (berechnet auf wasserfreie Substanz):

25 ber.: C 41,00 H 5,45 N 10,11 S 2,31 Gd 16,53Na 2,42 gef.: C 39,87 H 5,74 N 9,98 S 2,28 Gd 16,58Na 2,42

Aus den molaren Elementverhältnissen von Gadolinium zu Schwefel ergibt sich somit ein mittlerer Beladungsgrad des Polymers von 60 % Gd-DPTA und 40 % D-Galactose (entsprechend 38 Gd-DTPA-Einheiten und 20-D-Galactoseresten pro Molekül). In der Titelverbindung sind mittels der quantitativen Ninhydrinreaktion keine freien Aminofunktionen mehr nachweisbar.

Beispiel 2

35

64er-DSM-Polyamin-(Gd-DTPA)₃₈-[1-(4-Thioureidophenyl)- α -D-mannopyranosyl] ₂₆-Konjugat [als Natrium-Salz]

- a) 64er-DSM-Polyamin-(DTPA-Amid)₃₈ -[1-(4-Thioureidophenyl)- α-D-manno-pyranosyl]₂₆-Konjugat [als Natrium-Salz]
- In analoger Weise wie für Beispiel 1b) beschrieben, liefert die Umsetzung von 0,75 g (0,033 mmol; entsprechend 0,855 mmol an freien Aminfunktionen) der Titelverbindung aus Beispiel 1a) mit 1,2 g (3,8 mmol) p-Isothiocyanatophenyl-α-D-mannopyranose [Darstellung gemäß: Monsigny et al., Bio. Cell. <u>51</u>, (1984), 187] nach Aufarbeitung 0,93 g (92,4 % d. Th.) der oben genannten

10 Titelverbindung als amorphen und farblosen Feststoff.

Wassergehalt: 4,86 %

Elementaranalyse (berechnet auf wasserfreie Substanz):

ber.: C 47,83 H 6,23 N 11,79 S 2,70 Na 5,66 gef.: C 47,76 H 6,51 N 11,48 S 2,81 Na 5,74

Die quantitative Ninhydrinreaktion der Titelverbindung verläuft negativ, d. h. das polymere Produkt enthält keine freien Aminofunktionen. Aus dem prozentualen Schwefelwert der Elementaranalyse der Titelverbindung ergibt sich ein Beladungsgrad des Polymers mit 40 % α-D-Mannose (entsprechend 26 Mannoseresten pro Molekül).

- b) 64er-DSM-Polyamin-(Gd-DTPA-Amid)₃₈-[1-(4-Thioureidophenyl)-α-D-mannopyranosyl] ₂₆ -Konjugat [als Natrium-Salz]
 - 0,85 g (0,027 mmol; entsprechend 1,04 mmol an DTPA) der Titelverbindung aus Beispiel 2a) werden in Analogie wie für Beispiel 1c) beschrieben "mit 0,28 g (1,06 mmol) Gadoliniumchlorid, eingesetzt in Form einer wässrigen Gadoliniumchloridlösung, komplexiert. Nach Aufarbeitung und Gefriertrocknung erhält man 958,2 mg (98,5 % d. Th.) der Titelverbindung als amorphes Pulver.

Wassergehalt: 6,14 %

35 Elementaranalyse (berechnet auf wasserfreie Substanz):

ber.: C 41,00 H 5,45 N 10,11 S 2,31 Gd 16,59Na 2,42 gef.: C 40,02 H 5,61 N 9,82 S 2,24 Gd 16,63Na 2,46

15

25

Aus den molaren Elementarverhältnissen von Gadolinium zu Schwefel ergibt sich somit ein mittlerer Beladungsgrad des Polymers von 60,3 % Gd-DPTA und 39,7 % D-Mannose (entsprechend 38 Gd-DTPA-Einheiten und 26 D-

Mannoseresten pro Molekül). In der Titelverbindung sind mittels der quantitativen Ninhydrinreaktion keine freien Aminofunktionen mehr nachweisbar. Die T₁ und T₂-Relaxivitäten der Titelverbindung wurden sowohl in Wasser ,als auch im Plasma bestimmt.

Die Messungen erfolgten bei 40°C, einer Magnetfeldstärke von 0.47 Tesla,

der T1-Sequenz : 180° - TI - 90° [Inversion Recovery] sowie der T2-Sequenz : 90° - TE - 180° [CPMG].

Alle Relaxivitätsbestimmungen erfolgten auf einem Minispec PC 20 und als Referenzprobe diente in allen Fällen eine Lösung von Gd-DTPA der Konzentration 1 mmol/L.

15

```
R_1 (Wasser) = 13.9 ± 0.0 (L/mmol·s)

R_1 (Plasma) = 17.6 ± 0.2 (L/mmol·s)

R_2 (Wasser) = 16.8 ± 0.3 (L/mmol·s)

R_2 (Plasma) = 22.9 ± 1.3 (L/mmol·s)
```

20

25

Beispiel 3

64er-DSM-Polyamin(Gd-DTPA-Amid)₃₈ - [1-(4-Thioureidophenyl)- β-D-glucopyranosyl]₂₆- Konjugat [als Natrium-Salz]

- a) 64er-DSM-Polyamin-(DTPA-Amid)₃₈ -[1-(4-Thioureidophenyl)- β -D-gluco-pyranosyl]₂₆- Konjugat [als Natrium-Salz]
- In analoger Weise wie für Beispiel 1b) beschrieben, liefert die Umsetzung von 0,9 g (0,04 mmol; entsprechend 1,04 mmol an freien Aminfunktionen) der Titelverbindung aus Beispiel 1a) mit 1,44 g (4,56 mmol) p- Isothiocyanatophenyl-β-D-glucopyranose [Darstellung gemäß: Monsigny et al., Bio. Cell. 51, (1984), 187; M. Ponpipom et al., J. Med. Chem. 24, 1388, (1981)]
 nach Aufarbeitung 1,12 g (90,6 % d. Th.) eines amorphen und farblosen Feststoffes.

Wassergehalt: 3,75 %

Elementaranalyse (berechnet auf wasserfreie Substanz):

ber.: C 47,83 H 6,23 N 11,79 S 2,70 Na 5,66 gef.: C 47,76 H 6,51 N 11,48 S 2,81 Na 5,74

5

Die quantitative Ninhydrinreaktion der Titelverbindung verläuft negativ, d. h. das polymere Produkt enthält keine freien Aminofunktionen. Aus dem prozentualen Schwefelwert der Elementaranalyse der Titelverbindung ergibt sich ein Beladungsgrad des Polymers mit 40 % D-Glucose (entsprechend 26 Glucoseresten pro Molekül).

b) 64er-DSM-Polyamin-(Gd-DTPA-Amid) $_{38}$ -[1-(4-Thioureidophenyl)- β -D-glucopyranosyl] $_{26}$ -Konjugat [als Natrium-Salz]

15

20

25

30

10

1,0 g (0,032 mmol; entsprechend 1,23 mmol an DTPA) der Titelverbindung aus Beispiel 3a) werden in Analogie wie für Beispiel 1c) beschrieben mit 0,33 g (1,24 mmol) Gadoliniumchlorid , eingesetzt in Form einer wässrigen Gadoliniumchloridlösung, komplexiert. Nach Aufarbeitung und Gefriertrocknung erhält man 1,14 g (99,2 % d. Th.) der Titelverbindung als amorphes Pulver. Wassergehalt: 5,47 %

Elementaranalyse (berechnet auf wasserfreie Substanz):

ber.: C 41,00 H 5,45 N 10,11 S 2,31 Gd 16,59Na 2,42 gef.: C 40,98 H 5,38 N 10,22 S 2,40 Gd 16,43Na 2,40

Aus den molaren Elementarverhältnissen von Gadolinium zu Schwefel ergibt sich somit ein mittlerer Beladungsgrad des Polymers von 60 % Gd-DPTA und 40 % D-Glucose (entsprechend 38 Gd-DTPA-Einheiten und 26-D-Glucosereste pro Molekül). In der Titelverbindung sind mittels der quantitativen Ninhydrinreaktionen keine freien Aminofunktionen mehr nachweisbar.

Beispiel 4

64er-DSM-Polyamin-(Gd-DTPA-Amid)₃₈-[1-(4-Thioureidophenyl)- α -L-fuco-pyranosyl]₂₆-Konjugat [als Natrium-Salz]

- a) 64er-DSM-Polyamin-(DTPA-Amid)₃₈-[1-(4-Thioureidophenyl)-α-L-fuco pyranosyl]₂₆-Konjugat [als Natrium-Salz]
- In analoger Weise wie für Beispiel 1b) beschrieben, liefert die Umsetzung von 1,1 g (0,048 mmol; entsprechend 1,26 mmol an freien Aminfunktionen) der Titelverbindung aus Beispiel 1a) mit 1,65 g (5,57 mmol) p-lsothiocyanatophenyl-α-L-Fucopyranose [Darstellung gemäß: Tamio et al., Jpn. Kokai Tokio Koho, Jp 4211099 und Hilditch et al., J. Appl. Phycol. <u>3</u> (4), 345, (1991)] nach Aufarbeitung 1,35 g (92,4 % d. Th.) der oben genannten Titelverbindung als amorphen und farblosen Feststoff.
 Wassergehalt: 8,03 %

Elementaranalyse (berechnet auf wasserfreie Substanz):

20 ber.: C 48,48 H 6,32 N 11,95 S 2,74 Na 5,73 gef.: C 48,02 H 6,28 N 12,01 S 2,70 Na 5,81

Die quantitative Ninhydrinreaktion der Titelverbindung verläuft negativ, d. h. das polymere Produkt enthält keine freien Aminofunktionen. Aus dem prozentualen Schwefelwert der Elementaranalyse der Titelverbindung ergibt sich ein Beladungsgrad des Polymers mit 40 % α-L-Fucose (entsprechend 26 α-L-Fucoseresten pro Molekül).

- b) 64er-DSM-Polyamin-(Gd-DTPA-Amid)₃₈-[1-(4-Thioureidophenyl)- α -L-fucopyranosyl]₂₆-Konjugat [als Natrium-Salz]
- 1,2 g (0,039 mmol; entsprechend 1,49 mmol an DTPA) der Titelverbindung aus Beispiel 4a) werden in Analogie wie für Beispiel 1c) beschrieben mit 0,40 g (1,51 mmol) Gadoliniumchlorid, eingesetzt in Form einer wässrigen
- Gadoliniumchloridlösung, komplexiert. Nach Aufarbeitung und Gefriertrocknung erhält man 1,37 g (98,5 % d. Th.) der Titelverbindung als amorphes Pulver. Wassergehalt: 5,81 %

5

20

25

30

Elementaranalyse (berechnet auf wasserfreie Substanz):

ber.: C 41,48 H 5,51 N 10,23 S 2,34 Gd 16,78 Na 2,45 gef.: C 41,31 H 5,54 N 10,17 S 2,38 Gd 16,55 Na 2,48

Aus den molaren Elementarverhältnissen von Gadolinium zu Schwefel ergibt sich somit ein mittlerer Beladungsgrad des Polymers von 60 % Gd-DPTA und 40 % α-L-Fucose (entsprechend 38 Gd-DTPA-Einheiten und 26-α-L-Fucoseresten pro Molekül). In der Titelverbindung sind mittels der quantitativen Ninhydrinreaktion keine freien Aminofunktionen mehr nachweisbar.

Beispiel 5

- 64er-DSM-Polyamin(Gd-DTPA-Amid)₃₈-[1-(4-Thioureidophenyl)-N-acetyl-β-D-glucosaminopyranosyl]₂₆-Konjugat [als Natrium-Salz]
 - a) 64er-DSM-Polyamin-(DTPA-Amid)₃₈ -[1-(4-Thioureidophenyl)-N-acetyl-β-D-glucopyranosyl]₂₆- Konjugat [als Natrium-Salz]

In analoger Weise wie für Beispiel 1b) beschrieben, liefert die Umsetzung von 0,9 g (0,04 mmol; entsprechend 1,26 mmol an freien Aminfunktionen) der Titelverbindung aus Beispiel 1a) mit 1,61 g (4,56 mmol) 2-[Acetylamino-2-deoxy]-1-[4-(isothiocyanatophenyl)]-β-D-glucopyranose [Darstellung : Jonas, A.J. et. al., Biochem. J. (1990) 268, 1] nach Aufarbeitung 926 mg (92,2 % d. Th.) der oben genannten Titelverbindung als amorphen und farblosen Feststoff.

Wassergehalt: 7,68 %

Elementaranalyse (berechnet auf wasserfreie Substanz):

ber.: C 44,10 H 4,62 N 9,26 S 3,32 Na 6,96 gef.: C 44,21 H 6,58 N 9,31 S 3,28 Na 6,92

Die quantitative Ninhydrinreaktion der Titelverbindung verläuft negativ, d. h. das polymere Produkt enthält keine freien Aminofunktionen. Aus dem prozentualen Schwefelwert der Elementaranalyse der Titelverbindung ergibt sich ein

Beladungsgrad des Polymers mit 40 % 2-[Acetylamino-2-deoxy]-1-phenyl-βglucopyranose (entsprechend 26 2-[Acetylamino-2-deoxy]-1-phenyl-β-Dglucopyranoseresten pro Molekül).

5

b) 64er-DSM-Polyamin-(Gd-DTPA-Amid)38 -[1-(4-Thioureidophenyl)-N-acetylβ-D-glucosaminopyranosyl] 26-Konjugat [als Natrium-Salz]

0,9 g (0,036 mmol; entsprechend 1,36 mmol an DTPA) der Titelverbindung aus Beispiel 5a) werden in Analogie wie für Beispiel 1c) beschrieben mit 0,38 g 10 (1,45 mmol) Gadoliniumchlorid, eingesetzt in Form einer wässrigen Gadoliniumchloridlösung, komplexiert. Nach Aufarbeitung und Gefriertrocknung erhält man 1,26 g (92,3 % d. Th.) der Titelverbindung als amorphes Pulver. Wassergehalt: 8,46 %

15

Elementaranalyse (berechnet auf wasserfreie Substanz):

ber.: C 41,54 H 5,44 N 10.81 S 2,25 Gd 16.12 Na 2.36 gef.: C 41,74 H 5,40 N 10,96 S 2,27 Gd 15,99 Na 2,28

Aus den molaren Elementarverhältnissen von Gadolinium zu Schwefel ergibt 20 sich somit ein mittlerer Beladungsgrad des Polymers von 60 % Gd-DPTA und 40 % N-Acetyl-D-Glucosamin (entsprechend 38 Gd-DTPA-Einheiten und 26 N-Acetyl-D-Glucosaminresten pro Molekül). In der Titelverbindung sind mittels der quantitativen Ninhydrinreaktion keine freien Aminofunktionen mehr

25 nachweisbar.

Beispiel 6

- 32er-DSM-Polyamin-(Gd-DTPA-Amid)₁₈ -[1-(4-Thioureidophenyl)-β-D-galacto-30 pyranosyl]₁₄-Konjugat [als Natrium-Salz]
 - a) Polyamid aus 32er-DSM-Polyamin und DTPA [als Natrium-Salz]
- Eine Lösung von 5,0 g (1,42 mmol, entsprechend 45,5 mmol an freien 35 Aminfunktionen) 32er-DSM-Polyamin wird in 400 ml destilliertem Wasser gelöst und mit 1 molarer Natronlauge ein pH-Wert von 9,5 eingestellt. Anschließend

gibt man insgesamt 21,9 g (54,6 mmol) DTPA-Monoanhydrid-mono-ethylester portionsweise hinzu, wobei der pH-Wert der Reaktionslösung durch Zugabe von 1 molarer Natronlauge konstant bei 9,5 gehalten wird. Nach beendeter Zugabe wird noch 15 Minuten bei Raumtemperatur nachgerührt und anschließend der pH-Wert der Reaktionslösung durch Zugabe von 32 %iger Natronlauge auf 11,5 eingestellt. Nach einer Reaktionszeit von 12 Stunden bei Raumtemperatur wird mit destilliertem Wasser auf ein Gesamtvolumen von 800 ml aufgefüllt. Die so erhaltene wässrige Produktlösung wurde dreimal mittels eines YM3-Ultrafiltrationsmembran (Amicon) gegen destilliertes Wasser ultrafiltriert. Der verbleibende Rückstand wird mit entionisiertem Wasser auf ein Volumen von 500 ml aufgefüllt und die wässrige Produktlösung gefriergetrocknet.

Ausbeuta: 15,5 g (91,2 % d. Th.; bezogen auf eingesetztes Polyamin) als amorphes Pulver.

15 Wassergehalt: 7,43 %

Elementaranalyse (berechnet auf wasserfreie Substanz):

ber.: C 43,74 H 7,21 N 13,57 Na 13,83 gef.: C 43,21 H 7,18 N 13,82 Na 13,94

20

25

Nach Elementaranalyse als auch colorimetrischer Titration mit 0,0025 molarer Gadoliniumsulfat-Maßlösung in Gegenwart von Xylenolorange als Indikator, ergibt sich ein DTPA-Beladungsgrad des Polymers von 55,8 % (entsprechend 18 DTPA-Einheiten pro Molekül). Nach quantitativer Ninhydrinreaktion als auch der quantitativen Aminogruppenbestimmung mit der TNBS-Methode (vgl. hierzu: Fields, R., J. Biochem. 1971, 124, 581-590 und weiterführende Lit.: Chem. Rev., <u>60</u>, 39 (1960); Tetrahedron, <u>34</u>, 1285 (1978); <u>47</u>, 8791 (1991)] liegen im Mittel pro Polymermolekül 14 freie Aminofunktionen vor.

30

b) 32er-DSM-Polyamin-(DTPA-Amid)₁₈ -[1-(4-Thioureidophenyl)- β-D-galacto-pyranosyl]₁₄-Konjugat [als Natrium-Salz]

In analoger Weise wie für Beispiel 1b) beschrieben, liefert die Umsetzung von 1,0 g (0,0835 mmol; entsprechend 1,17 mmol an freien Aminfunktionen) der Titelverbindung aus Beispiel 6a) mit 1,60 g (5,03 mmol) p-Isothiocyanatophenyl- β -D-galactopyranose nach Aufarbeitung 1,25 g (91,3 % d. Th.) der oben genannten Titelverbindung als amorphen und farblosen Feststoff. Wassergehalt: 8,36 %

5 Elementaranalyse (berechnet auf wasserfreie Substanz):

ber.:	C 45,34	H 6,65	N 11,12	S 2,74	Na 10,11
gef.:	C 44,98	H 6,51	N 11,02	S 2,68	Na 10,14

Die quantitative Ninhydrinreaktion der Titelverbindung verläuft negativ, d. h. das polymere Produkt enthält keine freien Aminofunktionen. Aus dem prozentualen Schwefelwert der Elementaranalyse der Titelverbindung ergibt sich ein Beladungsgrad des Polymers mit 44 % β-D-Galactose (entsprechend 14 β-Galactoseresten pro Molekül). Die colorimetrische Phenol-Schwefelsäure-Bestimmung (Dubois et al., Anal. Chem. 1956, 28, 3, 350) zur Ermittlung des mittleren Pyranose-Beladungsgrades des Polyamins liefert als Ergebnis einen mittleren statistischen Beladungsgrad von 43,75 % an β-D-Galactoseresten pro Molekül und ist somit als identisch anzusehen mit dem Beladungsgrad, welcher allein durch die prozentualen Elementverhältnisse ermittelt wurde (hier gefunden: 26 β-D-Galactosereste pro Molekül).

20

- c) 32er-DSM-Polyamin-(Gd-DTPA-Amid)₁₈-[1-(4-Thioureidophenyl)-β-D-galactopyranosyl]₁₄-Konjugat [als Natrium-Salz]
- 1,0 g (0,061 mmol; entsprechend 1,10 mmol an DTPA) der Titelverbindung aus Beispiel 6b) werden in Analogie wie für Beispiel 1c) beschrieben mit 0,29 g (1,15 mmol) Gadoliniumchlorid, eingesetzt in Form einer wässrigen Gadoliniumchloridlösung, komplexiert. Nach Aufarbeitung und Gefriertrocknung erhält man 1,05 g (96,2 % d. Th.) der Titelverbindung als amorphes Pulver.
- 30 Wassergehalt: 4,93 %

Elementaranalyse (berechnet auf wasserfreie Substanz):

ber.:	C 41,33	H 6,06	N 10,14	S 2,50	Gd 15,76	Na 2,30
gef.:	C 41,28	H 5,97	N 10,08	S 2,52	Gd 15,80	Na 2.28

35

Aus den molaren Elementverhältnissen von Gadolinium zu Schwefel ergibt sich somit ein mittlerer Beladungsgrad des Polymers von 56 % Gd-DPTA und 44 %

β-D-Galactose (entsprechend 18 Gd-DTPA-Einheiten und 14 D-Galactoseresten pro Molekül). In der Titelverbindung sind mittels der quantitativen Ninhydrinreaktion keine freien Aminofunktionen mehr nachweisbar.

5

Beispiel 7

WO 99/32154

32er-DSM-Polyamin-(Gd-DTPA)₁₈-[1-(4-Thioureidophenyl)- α -D-manno-pyranosyl]₁₄-Konjugat [als Natrium-Salz]

- a) 32er-DSM-Polyamin-(DTPA-Amid)₁₈ -[1-(4-Thioureidophenyl)-α-D-manno-pyranosyl]₁₄-Konjugat [als Natrium-Salz]
- In analoger Weise wie für Beispiel 1b) beschrieben, liefert die Umsetzung von 0,95 g (0,079 mmol; entsprechend 1,11 mmol an freien Aminfunktionen) der Titelverbindung aus Beispiel 6a) mit 1,52 g (4,77 mmol) p-lsothiocyanatophenyl-β-D-mannopyranose nach Aufarbeitung 1,22 g (96,2 % d. Th.) der oben genannten Titelverbindung als amorphen und farblosen
 Feststoff.

Wassergehalt: 5,93 %

Elementaranalyse (berechnet auf wasserfreie Substanz):

ber.: C 45,34 H 6,65 N 11,12 S 2,74 Na 10,11 qef.: C 45,20 H 6,49 N 11,20 S 2,66 Na 10,21

Die quantitative Ninhydrinreaktion der Titelverbindung verläuft negativ, d. h. das polymere Produkt enthält keine freien Aminofunktionen. Aus dem prozentualen Schwefelwert der Elementaranalyse der Titelverbindung ergibt sich ein Beladungsgrad des Polymers mit 44 % α D-Mannose (entsprechend 14 α -D-Mannoseresten pro Molekül).

b) 32er-DSM-Polyamin-(Gd-DTPA-Amid)₁₈-[1-(4-Thioureidophenyl)-α -D-mannopyranosyl]₁₄ -Konjugat [als Natrium-Salz]

25

30

1,1 g (0,067 mmol; entsprechend 1,21 mmol an DTPA) der Titelverbindung aus Beispiel 7a) werden in Analogie wie für Beispiel 1c) beschrieben mit 0,30 g (1,22 mmol) Gadoliniumchlorid , eingesetzt in Form einer wässrigen Gadoliniumchloridlösung, komplexiert. Nach Aufarbeitung und Gefriertrocknung erhält man 1,18 g (98,6 % d. Th.) der Titelverbindung als amorphes Pulver.

Wassergehalt: 3,98 %

Elementaranalyse (berechnet auf wasserfreie Substanz):

10 ber.: C 41,33 H 6,06 N 10,14 S 2,50 Gd 15,76 Na 2,30 gef.: C 41,27 H 6,10 N 10,21 S 2,54 Gd 15,83 Na 2,36

Aus den molaren Elementarverhältnissen von Gadolinium zu Schwefel ergibt sich somit ein mittlerer Beladungsgrad des Polymers von 56 % Gd-DPTA und 44 % α-D-Mannose (entsprechend 18 Gd-DTPA-Einheiten und 14-D-Mannoseresten pro Molekül). In der Titelverbindung sind mittels der quantitativen Ninhydrinreaktion keine freien Aminofunktionen mehr nachweisbar.

20

15

5

Beispiel 8

32er-DSM-Polyamin(Gd-DTPA-Amid) $_{18}$ - [1-(4-Thioureidophenyl)- β -D-gluco-pyranosyl] $_{14}$ -Konjugat [als Natrium-Salz]

25

a) 32er-DSM-Polyamin-(DTPA-Amid)₁₈ -[1-(4-Thioureidophenyl)- β-D-gluco-pyranosyl]₁₄- Konjugat [als Natrium-Salz]

In analoger Weise wie für Beispiel 1b) beschrieben, liefert die Umsetzung von 1,2 g (0,10 mmol; entsprechend 1,4 mmol an freien Aminfunktionen) der Titelverbindung aus Beispiel 6a) mit 1,92 g (6,03 mmol) p- Isothiocyanatophenyl-β-D-glucopyranose nach Aufarbeitung 1,50 g (91,6 % d. Th.) der oben genannten Titelverbindung als amorphen und farblosen Feststoff.

35 Wassergehalt: 6,49 %

Elementaranalyse (berechnet auf wasserfreie Substanz):

ber.:	C 45,34	H 6,65	N 11,12	S 2,74	Na 10,11
gef.:	C 44,98	H 6,60	N 11,19	S 2,70	Na 10,19

Die quantitative Ninhydrinreaktion der Titelverbindung verläuft negativ, d. h. das polymere Produkt enthält keine freien Aminofunktionen. Aus dem prozentualen Schwefelwert der Elementaranalyse der Titelverbindung ergibt sich ein Beladungsgrad des Polymers mit 44 % β-D-Glucose (entsprechend 14 β-D-Glucoseresten pro Molekül).

10

15

b) 32er-DSM-Polyamin-(Gd-DTPA-Amid)₁₈ -[1-(4-Thioureidophenyl)- β-D-glucopyranosyl]₁₄-Konjugat [als Natrium-Salz]

1,40 g (0,085 mmol; entsprechend 1,54 mmol an DTPA) der Titelverbindung aus Beispiel 8a) werden in Analogie wie für Beispiel 1c) beschrieben mit 0,38 g (1,56 mmol) einer wässrigen Gadoliniumchloridlösung komplexiert. Nach Aufarbeitung und Gefriertrocknung erhält man 1,50 g (98,4 % d. Th.) der Titelverbindung als amorphes Pulver.

Wassergehalt: 7,33 %

20

Elementaranalyse (berechnet auf wasserfreie Substanz):

ber.:	C 41,33	H 6,06	N 10,14	S 2,50	Gd 15,76	Na 2,30
gef.:	C 41,22	H 6,10	N 10,22	S 2,48	Gd 15,71	Na 2,28

25 Aus den molaren Elementarverhältnissen von Gadolinium zu Schwefel ergibt sich somit ein mittlerer Beladungsgrad des Polymers von 56 % Gd-DPTA und 44 % β-D-Glucose (entsprechend 18 Gd-DTPA-Einheiten und 14 β-D-Glucoseresten pro Molekül). In der Titelverbindung sind mittels der quantitativen Ninhydrinreaktion keine freien Aminofunktionen mehr nachweisbar.

Beispiel 9

35 32er-DSM-Polyamin-(Gd-DTPA-Amid)₁₈-[1-(4-Thioureidophenyl)-α-L-fuco-pyranosyl]₁₄-Konjugat [als Natrium-Salz]

a) 32er-DSM-Polyamin-(DTPA-Amid)₁₈- [1-(4-Thioureidophenyl)-α-L-fuco-pyranosyl]₁₄-Konjugat [als Natrium-Salz]

In analoger Weise wie für Beispiel 1b) beschrieben, liefert die Umsetzung von 1,0 g (0,083 mmol; entsprechend 1,17 mmol an freien Aminfunktionen) der Titelverbindung aus Beispiel 6a) mit 1,50 g (5,03 mmol) p- Isothiocyanatophenyl-α-L-fucopyranose nach Aufarbeitung 1,25 g (93,6 % d. Th.) der oben genannten Titelverbindung als amorphen und farblosen Feststoff.

10 Wassergehalt: 6,74 %

Elementaranalyse (berechnet auf wasserfreie Substanz):

ber.: C 45,97 H 6,74 N 11,28 S 2,78 Na 10,25 gef.: C 46,03 H 6,81 N 11,32 S 2,75 Na 10,19

15

5

Die quantitative Ninhydrinreaktion der Titelverbindung verläuft negativ, d. h. das polymere Produkt enthält keine freien Aminofunktionen. Aus dem prozentualen Schwefelwert der Elementaranalyse der Titelverbindung ergibt sich ein Beladungsgrad des Polymers mit 44 % α -L-Fucose (entsprechend 14 α -L-

20 Fucoseresten pro Molekül).

b) 32er-DSM-Polyamin-(DTPA-Amid)₁₈-[1-(4-Thioureidophenyl)-α-L-fuco-pyranosyl]₁₄-Konjugat [als Natrium-Salz]

25

30

1,1 g (0,068 mmol; entsprechend 1,22 mmol an DTPA) der Titelverbindung aus Beispiel 9a) werden in Analogie wie für Beispiel 1c) beschrieben mit 0,31 g (1,24 mmol) Gadoliniumchlorid, eingesetzt in Form einer wässrigen Gadoliniumchloridlösung, komplexiert. Nach Aufarbeitung und Gefriertrocknung erhält man 1,19 g (98,6 % d. Th.) der Titelverbindung als amorphes Pulver. Wassergehalt: 7,23 %

Elementaranalyse (berechnet auf wasserfreie Substanz):

ber.: C 41,85 H 6,14 N 10,27 S 2,53 Gd 15,96 Na 2,33 gef.: C 41,81 H 6,08 N 10,21 S 2,50 Gd 16,00 Na 2,34

Aus den molaren Elementarverhältnissen von Gadolinium zu Schwefel ergibt sich somit ein mittlerer Beladungsgrad des Polymers von 56 % Gd-DPTA und 44 % α -L-Fucose (entsprechend 18 Gd-DTPA-Einheiten und 14 α -L-Fucoseresten pro Molekül). In der Titelverbindung sind mittels der quantitativen Ninhydrinreaktion keine freien Aminofunktionen mehr nachweisbar.

Beispiel 10

15

20

30

35

- 32er-DSM-Polyamin(Gd-DTPA-Amid)₁₈-[1-(4-Thioureidophenyl)-N-acetyl-β-D-glucosaminopyranosyl]₁₄-Konjugat [als Natrium-Salz]
 - a) 32er-DSM-Polyamin-(DTPA-Amid)₁₈-[1-(4-Thioureidophenyl)-N-acetyl- β-D-glucopyranosyl]₁₄- Konjugat [als Natrium-Salz]

In analoger Weise wie für Beispiel 1b) beschrieben, liefert die Umsetzung von 1,4 g (0,11 mmol; entsprechend 1,63 mmol an freien Aminfunktionen) der Titelverbindung aus Beispiel 6a) mit 2,50 g (7,04 mmol) 2-[Acetylamino-2-deoxy]-1-[4-(isothiocyanatophenyl)]- β -D-glucosaminopyranose [Darstellung: Jonas, A.J. et. al., Biochem. J. (1990) 268, 1] nach Aufarbeitung 1,25 g (93,6 % d. Th.) der oben genannten Titelverbindung als amorphen und farblosen Feststoff.

Wassergehalt: 7,33 %

25 Elementaranalyse (berechnet auf wasserfreie Substanz):

ber.:	C 44,11	H 6,43	N 15,13	S 2,55	Na 9,41
gef.:	C 44,08	H 6,22	N 15,11	S 2,58	Na 9,38

Die quantitative Ninhydrinreaktion der Titelverbindung verläuft negativ, d. h. das polymere Produkt enthält keine freien Aminofunktionen. Aus dem prozentualen Schwefelwert der Elementaranalyse der Titelverbindung ergibt sich ein Beladungsgrad des Polymers mit 44 % N-Acetyl-D-Glucosamin (entsprechend 14 N-Acetyl-β-D-Glucosaminresten pro Molekül).

b) 32er-DSM-Polyamin-(Gd-DTPA-Amid)₁₈ -[1-(4-Thioureidophenyl)-N-acetyl- β -D- glucosaminopyranosyl]₁₄-Konjugat [als Natrium-Salz]

1,6 g (0,09 mmol; entsprechend 1,64 mmol an DTPA) der Titelverbindung aus Beispiel 10a) werden in Analogie wie für Beispiel 1c) beschrieben mit 0,42 g (1,66 mmol) Gadoliniumchlorid, eingesetzt in Form einer wässrigen

Gadoliniumchloridlösung, komplexiert. Nach Aufarbeitung und Gefriertrocknung erhält man 1,70 g (98,7 % d. Th.) der Titelverbindung als amorphes Pulver.

Wassergehalt: 5,51 %

10 Elementaranalyse (berechnet auf wasserfreie Substanz):

ber.:	C 40,45	H 5,90	N 13,88	S 2,34	Gd 14,76	Na 2,16
gef.:	C 40,36	H 5,87	N 13,94	S 2,34	Gd 14,81	Na 2.20

Aus den molaren Elementarverhältnissen von Gadolinium zu Schwefel ergibt sich somit ein mittlerer Beladungsgrad des Polymers von 56 % Gd-DPTA und 44 % N-Acetyl-β-D-Glucosamin (entsprechend 18 Gd-DTPA-Einheiten und 14-N-Acetyl-β-D-Glucosaminresten pro Molekül). In der Titelverbindung sind mittels der quantitativen Ninhydrinreaktion keine freien Aminofunktionen mehr nachweisbar.

20

15

Beispiel 11

64er-DSM-Polyamin-(Gd-Gly-Me-DOTA-Amid) $_{28}$ -(α -D-mannopyranosyl-1-thio- propionsäure-Amid) $_{36}$ -Konjugat

a) N-(2-Brompropionyl)-glycinbenzylester

Zu 100 g (296,4 mmol) Glycinbenzylester p-Toluolsulfonsäuresalz und 89,98 g
(889,2 mmol) Triethylamin, gelöst in 500 ml Methylenchlorid, tropft man bei 0°C langsam 60,97 g (355,7 mmol) α-Brom-propionylchlorid zu. Dabei hält man die Temperatur zwischen 0°C - 5°C. Man gibt 1000 ml 5 %ige aqu. Salzsäure hinzu und trennt die organische Phase ab. Die organische Phase wird noch einmal mit 500 ml 5 %iger aqu. Salzsäure gewaschen, über Magnesiumsulfat
getrocknet und im Vakuum zur Trockne eingedampft. Der Rückstand wird aus Di-isopropylether umkristallisiert.
Ausbeute: 69,39 g (78 % d. Th.)

Elementaranalyse:

ber.: C 48,02 H 4,70 N 4,67 Br 26,62 gef.: C 47,91 H 4,82 N 4,51 Br 26,47

5

- b) 1-[1-Benzyloxycarbonylmethylcarbamoyl)-ethyl]-1,4,7,10-tetraazacyclododecan
- Zu 86,14 g (500 mmol) 1,4,7,10-Tetraazacyclododecan ,gelöst in 1000 ml 10 Chloroform, gibt man 50 g (166,6 mmol) der Titelverbindung aus Beispiel 11a) und rührt 24 Stunden bei Raumtemperatur. Man wäscht 3 mal mit 600 ml Wasser, trocknet die organische Phase über Magnesiumsulfat und dampft im Vakuum zur Trockne ein.
- Ausbeute: 53,48 g (82 % d. Th.) eines leicht gelb gefärbten Öls 15 Wassergehalt: 1,5 %

Elementaranalyse (berechnet auf wasserfreie Substanz):

ber.: C 61,36

H 8,50

N 17,89

gef.: C 62,03

H 8,75

N 17,36

c) 10-[1-Benzyloxycarbonylmethylcarbamoyl)-ethyl]-1,4,7,10-tetraazacyclododecan-1,4,7-triessigsäure-tri-tert-butylester, Natriumbromid

25

20

- Zu 50 g (127,7 mmol) der Titelverbindung aus Beispiel 11b) und 54,14 g (510,8 mmol) Natriumcarbonat in 500 ml Acetonitril tropft man bei Raumtemperatur 82,20 g (421,4 mmol) Bromessigsäure-tert.-butylester und rührt 12 Stunden bei 60°C. Man kühlt auf 0°C und filtriert von den Salzen ab. Das Filtrat wird zur
- Trockne eingedampft und der Rückstand an Kieselgel chromatographiert 30 (Laufmittel: Methylenchlorid/Methanol= 20:1).

Ausbeute: 90,83 g (85 % d. Th.) eines farblosen Feststoffes

Elementaranalyse:

ber.: C 54.54 35 H 7.59 N 8,37 Na 2,75 Br 9,55 gef.: C 54,37 H 7,71 N 8,21 Na 2,83 Br 9,69

- d) 10-[1-Carboxymethylcarbamoyl)-ethyl]-1,4,7,10-tetraazacyclododecan-1,4,7-triessigsäure-tri-tert-butylester, Natriumbromid
- 90 g (107,5 mmol) der Titelverbindung aus Beispiel 11c) löst man in 1000 ml Isopropanol und gibt 5 g Palladiumkatatlysator (10 % Pd/C) zu. Man hydriert über Nacht bei Raum-temperatur. Es wird vom Katalysator abfiltriert und das Filtrat zur Trockne eingedampft. Der Rückstand wird aus Dioxan umkristallisiert. Ausbeute: 77,06 g (96 % d. Th.) eines kristallinen Feststoffes

Elementaranalyse:

ber.: C 49,86 H 7,69 N 9,38 Na 3,08 Br 10,70 gef.: C 49,73 H 7,79 N 9,21 Na 3,19 Br 10,83

15

- e) 64er-DSM-Polyamin-(Gly-Me-DOTA-tri-t.-butylester-Amid)₂₈₋Konjugat
- 20,0 g (26,8 mmol) Gly-Me-DOTA-tri-tert.butylester (Titelverbindung der Beispiele 11d) werden bei Raumtemperatur in 100 ml absolutem Dimethylformamid gelöst und unter Rühren mit 3,7 g (32,16 mmol) N-20 Hydroxysuccinimid versetzt. Anschließend wird das klare Reaktionsgemisch auf 0°C abgekühlt und bei dieser Temperatur portionsweise mit insgesamt 6,6 g (32,16 mmol) Dicyclohexylcarbodiimid versetzt. Nach einer Reaktionszeit von 30 Minuten bei 0°C und 2,5 Stunden bei Raumtemperatur wird vom ausgefallenen Dicyclohexylharnstoff abfiltriert. Das so erhaltene Filtrat tropft man nun 25 langsam bei Raumtemperatur zu einer gerührten Lösung von 5,0 g (0,7 mmol; entsprechend 44,8 mmol an freien Aminofunktionen) 64er-DSM-Polyamin und 4,5 g (44,8 mmol) Triethylamin in 40 ml absolutem DMF. Nach einer Reaktionszeit von 12 Stunden bei Raumtemperatur wird im Vakuum bis zur Trockne eingeengt und der verbleibende Rückstand mit 200 ml Dichlormethan 30 versetzt. Nach dem Abfiltrieren von unlöslichen Anteilen wird die organische Phase mit gesättigter Natriumhydrogencarbonatlösung sowie zweimal mit Wasser gewaschen. Nach dem Trocknen der organischen Produktphase über Natriumsulfat wird filtriert und das Lösungsmittel im Vakuum abgezogen. Man erhält 13,03 g (82,4 % d. Th.; bezogen auf eingesetztes Polyamin) eines leicht 35 gelb gefärbten Öls, welches ohne weitere Reinigung unverzüglich für die nachfolgenden Syntheseschritte eingesetzt wird. Nach quantitativer

10

Ninhydrinreaktion der oben genannten Titelverbindung liegen im Mittel 35,8 freie Aminfunktionen pro Molekül vor.

Elementaranalyse:

5 ber.: C 65,29 H 10,65 N 16,12 gef.: C 64,95 H 10,58 N 16,22

f) 64er-DSM-Polyamin-(Gly-Me-DOTA-tri-tert.butylester-Amid)₂₈-(3-(2,3,4,6-Tetra-O-acetyl)-1-thio-α-D-mannopyranosyl-3-propion-Amid)₃₆-Konjugat

Eine gerührte Lösung von 3,0 g (0,132 mmol; entsprechend 4,8 mmol an freien Aminfunktionen) der Titelverbindung aus Beispiel 12a), gelöst in 100 ml absolutem Dichlormethan wird bei Raumtemperatur mit 587 mg (5,8 mmol) Triethylamin versetzt. Anschließend wird mit einer Lösung von 2,8 g (5,28 15 mmol) 3-(2,3,4,6-Tetra-O-acetyl-1-thio-α-D-mannopyranosyl)-propionsäure-Nhydroxysuccinimidester (Darstellung gemäß: J. Haensler et al., Bioconjugate Chem. 4, 85, (1993); Chipowsky, S., and Lee, Y.C (1973), Synthesis of 1-thioaldosides; Carbohydrate Research 31, 339-346) in 60 ml Dichlormethan tropfenweise versetzt. Nach einer Reaktionszeit von 12 Stunden bei 20 Raumtemperatur wird mit Dichlormethan auf ein Gesamtvolumen von 500 ml aufgefüllt. Die organische Phase wird nacheinander zweimal mit Wasser und zweimal mit gesättigter Natriumhydrogencarbonatlösung gewaschen und über Natriumsulfat getrocknet. Nach dem Filtrieren wird das Lösungsmittel im Vakuum bis zur Trockne abgezogen. Man erhält 4,60 g (92,6 % d. Th.) der 25 Titelverbindung als farbloses Öl. Die quantitative Ninhydrinreaktion der Titelverbindung verläuft negativ, d. h. im Polymer sind keine freien Aminofunktionen mehr nachweisbar.

30 Elementaranalyse:

ber.: C 58,69 H 8,51 N 8,51 S 3,07 gef.: C 58,73 H 8,60 N 8,60 S 3,10

Aus dem prozentualen Schwefelwert der Elementaranalyse der Titelverbindung ergibt sich ein mittlerer Beladungsgrad des Polymers mit 56,7 % α -D-Mannosetetraacetat (entsprechend 36 α -D-Mannoseresten pro Molekül).

- g) 64er-DSM-Polyamin-(Gly-Me-DOTA -Amid) $_{28}$ -(- α -D-mannopyranosyl-1-thio-3-propion-Amid) $_{36}$ -Konjugat
- 4,0 g (0,10 mmol) der Titelverbindung aus Beispiel 12b) werden in 100 ml absolutem Dichlormethan gelöst. Anschließend wird bei 0°C mit insgesamt 75 ml Trifluoressigsäure tropfenweise versetzt. Nach einer Reaktionszeit von 12 Stunden bei Raumtemperatur wird im Vakuum bis zur Trockne eingeengt. Der verbleibende Rückstand wird mit 100 ml Wasser versetzt und erneut im
- Vakuum bis zur Trockne abgezogen. Der Rückstand wird in 100 ml Methanol gelöst und bei Raumtemperatur mit 50 ml einer 32 %igen wässrigen Ammoniaklösung versetzt. Nach einer Reaktionszeit von 12 Stunden bei Raumtemperatur wird im Vakuum vom Lösungsmittel abgezogen und der verbleibende Rückstand in 200 ml destilliertem Wasser gelöst. Die wässrige
- Produktlosung wird zweimal mit jeweils 60 ml Diethylether extrahiert. Die wassrige Produktlösung wird durch Versetzen mit 10 %iger aqu. Salzsäure auf pH 3,0 gebracht mit Wasser auf ein Gesamtvolumen von 800 ml aufgefüllt und dreimal mittels einer YM3-Ultrafiltrationsmembran (Amicon) gegen destilliertes Wasser ultrafiltriert. Der verbleibende Rückstand wird mit entionisiertem

20 Wasser auf ein Volumen von 500 ml aufgefüllt und gefriergetrocknet. Ausbeute: 2,2 g (76,8 % d. Th.) als amorphes Pulver

Wassergehalt: 7,37 %

Elementaranalyse (berechnet auf wasserfreie Substanz):

25 ber.: C 50,68 H 7,76 N 13,12 S 4,01

gef.: C 50,42 H 7,91 N 13,30 S 4,11

30 h) 64er-DSM-Polyamin-(Gd-Gly-Me-DOTA-Amid) $_{28}$ -(α -D- mannopyranosyl-1-thio-3-propionsäure-Amid) $_{36}$ -Konjugat

2,0 g (0,07 mmol; entsprechend 1,94 mmol an Gly-Me-DOTA) der Titelverbindung aus Beispiel 12c) werden in 50 ml destilliertem Wasser gelöst und der pH-Wert der Lösung wird durch tropfenweise Zugabe mit 10 %iger wässriger Salzsäure auf 2,0 eingestellt. Anschließend gibt man bei Raumtemperatur 0,52 g (1,98 mmol) Gadoliniumchlorid hinzu und rührt die

WO 99/32154 PCT/EP98/07927

Reaktionslösung für 12 Stunden bei 60°C. Bei Raumtemperatur wird die Reaktionslösung durch Versetzen mit 1 molarer Natronlauge auf pH 7,2 gebracht und mit destilliertem Wasser auf ein Gesamtvolumen von 800 ml aufgefüllt. Nach dreimaliger Ultrafiltration gegen destilliertes Wasser über eine YM3-Ultrafiltrationsmembran (Amicon) wird der verbleibende Rückstand gefriergetrocknet. Man erhält 2,27 g (98,2 % d.Th.; bezogen auf eingesetztes Polyamin) der Titelverbindung als amorphes, farbloses Pulver mit einem Wassergehalt von 6,39 %.

10 Elementaranalyse (berechnet auf wasserfreie Substanz):

ber.:	C 44,08	H 6,50	N 11,41	S 3,48	Gd 13,29
gef.:	C 44,15	H 6,61	N 11,37	S 3,54	Gd 13,35

Aus den molaren Elementverhältnissen von Schwefel zu Gadolinium (1,30) ergibt sich ein mittlerer Beladungsgrad des Polymers von 43,7 % Gd-Gly-Me-DOTA und 56,3 % α -D-Mannose (entsprechend 28 Gd-Gly-Me-DOTA-Einheiten und 36 α -D-Mannoseresten pro Molekül). In der Titelverbindung sind mittels quantitativer Ninhydrinreaktion keine freien Aminofunktionen mehr nachweisbar.

20

25

15

Beispiel 12

64er-DSM-Polyamin-(Gd-Gly-Me-DOTA-Amid) $_{28}$ -(α -L-fucopyranosyl-1-thio-3-propionsäure-Amid) $_{36}$ -Konjugat

- a) 64er-DSM-Polyamin-(Gly-Me-DOTA-tri-tert.butylester-Amid)₂₈- [(3-(2,3,4,6-Tri-O-acetyl)-1-thio- α-L-fucopyranosyl- 3-propion-Amid)₃₆-Konjugat
- Eine gerührte Lösung von 2,5 g (0,11 mmol; entsprechend 3,96 mmol an freien Aminfunktionen) der Titelverbindung aus Beispiel 11e) in 80 ml absolutem Dichlormethan wird bei Raumtemperatur mit 486 mg (4,8 mmol) Triethylamin versetzt. Anschließend wird mit einer Lösung von 2,0 g (4,35 mmol) 3-(2,3,4,6-Tri-O-acetyl-1-thio-α-L-fucopyranosyl)-propionsäure-N-hydroxysuccinimidester (Darstellung in Analogie zu: J. Haensler et al., Bioconjugate Chem. 4, 85, (1993); Chipowsky, S., and Lee, Y.C (1973), Synthesis of 1-thio-aldosides; Carbohydrate Research 31, 339-346) in 60 ml Dichlormethan tropfenweise

versetzt. Nach einer Reaktionszeit von 12 Stunden bei Raumtemperatur wird mit Dichlormethan auf ein Gesamtvolumen von 500 ml aufgefüllt. Die organische Phase wird nacheinander zweimal mit Wasser und zweimal mit gesättigter Natriumhydrogencarbonatlösung gewaschen und über Natriumsulfat getrocknet. Nach dem Filtrieren wird das Lösungsmittel im Vakuum bis zur Trockne abgezogen. Man erhält 3,32 g (85,1 % d. Th.;bezogen auf eingesetztes Polyamin) der Titelverbindung als farbloses Öl. Die quantitative Ninhydrinreaktion der Titelverbindung verläuft negativ, d. h. im Polymer sind keine freien Aminofunktionen mehr nachweisbar.

10

5

Elementaranalyse:

ber.: C 59.71 H 8,81 N 10.24 S 3.23 gef.: C 59.09 H 8,60 N 9.98 S 3,17

15

20

25

30

b) 64er-DSM-Polyamin-(Gly-Me-DOTA -Amid)₂₈-(α-L-fucopyranosyl-1-thio-3-propionsäure-Amid)₃₆-Konjugat

4.0 g (0,112 mmol) der Titelverbindung aus Beispiel 12a) werden in 80 ml absolutem Dichlormethan gelöst. Anschließend wird bei 0°C mit insgesamt 60 ml Trifluoressigsäure tropfenweise versetzt. Nach einer Reaktionszeit von 12 Stunden bei Raumtemperatur wird im Vakuum bis zur Trockne eingeengt. Der verbleibende Rückstand wird mit 80 ml Wasser versetzt und erneut im Vakuum bis zur Trockne abgezogen. Der Rückstand wird in 100 ml Methanol gelöst und bei Raumtemperatur mit 50 ml einer 32 %igen wässrigen Ammoniaklösung versetzt. Nach einer Reaktionszeit von 12 Stunden bei Raumtemperatur wird im Vakuum vom Lösungsmittel abgezogen und der verbleibende Rückstand in 200 ml destilliertem Wasser gelöst. Die wässrige Produktlösung wird zweimal mit jeweils 60 ml Diethylether extrahiert. Die wässrige Produktlösung wird durch Versetzen mit 10 %iger aqu. Salzsäure auf pH 3,0 gebracht mit Wasser auf ein Gesamtvolumen von 800 ml aufgefüllt und dreimal mittels einer YM3-Ultrafiltrationsmembran (Amicon) gegen destilliertes Wasser ultrafiltriert. Der verbleibende Rückstand wird mit entionisiertem Wasser auf ein Volumen von 500 ml aufgefüllt und gefriergetrocknet.

Ausbeute: 2,37 g (76,2 % d. Th.) der oben genannten Titelverbindung farbloses und amorphes Pulver

Wassergehalt: 7.43 %

Elementaranalyse (berechnet auf wasserfreie Substanz):

ber.: C 52.79 H 8,09 N 13,67 S 4,17 gef.: C 52.66 H 7,99 N 13,40 S 4,14

5

c) 64er-DSM-Polyamin-(Gd-Gly-Me-DOTA-Amid) $_{28}$ -(α -L-fucopyranosyl-1-thio-3-propionsäure-Amid) $_{36}$ -Konjugat

2.0 g (0,072 mmol; entsprechend 2.02 mmol an Gly-Me-DOTA) der Titelverbindung aus Beispiel 12b) werden in 40 ml destilliertem Wasser gelöst 10 und der pH-Wert der Lösung wird durch tropfenweise Zugabe mit 10 %iger wässrigen Salzsäure auf 2,0 eingestellt. Anschließend gibt man bei Raumtemperatur 534 mg (2.04 mmol) Gadoliniumchlorid hinzu und rührt die Reaktionslösung für 12 Stunden bei 60°C. Bei Raumtemperatur wird die Reaktionslösung durch Versetzen mit 1 molarer Natronlauge auf pH 7,2 15 gebracht und mit destilliertem Wasser auf ein Gesamtvolumen von 500 ml aufgefüllt. Nach dreimaliger Ultrafiltration gegen destilliertes Wasser über eine YM3-Ultrafiltrationsmembran (Amicon) wird der verbleibende Rückstand gefriergetrocknet. Man erhält 2,26 g (98,1 % d.Th.; bezogen auf eingesetztes Polyamin) der Titelverbindung als amorphes, farbloses Pulver mit einem 20 Wassergehalt von 9.09 %.

Elementaranalyse (berechnet auf wasserfreie Substanz):

ber.: C 45.57 H 6,72 N 11,80 S 3,80 Gd 13,74 gef.: C 45.68 H 6,86 N 11,08 S 3,59 Gd 13,56

Aus den molaren Elementverhältnissen von Schwefel zu Gadolinium (1,32) ergibt sich ein mittlerer Beladungsgrad des Polymers von 43,8 % Gd-Gly-Me-DOTA und 56,2 % α -L-Fucose (entsprechend 28 Gd-Gly-Me-DOTA-Einheiten und 36 α -L-Fucoseresten pro Molekül). In der Titelverbindung sind mittels quantitativer Ninhydrinreaktion keine freien Aminofunktionen mehr nachweisbar

25

Beispiel 13

64er-DSM-Polyamin-(Gd-Gly-Me-DOTA-Amid) $_{28}$ -(β -D-glucopyranosyl-1-thio-3-propionsäure-Amid) $_{36}$ -Konjugat

5

10

15

20

a) 64er-DSM-Polyamin-(Gly-Me-DOTA-tri-tert.butylester-Amid)₂₈- [(3-(2,3,4,6-Tetra-O-acetyl)-1-thio-β-D-glucopyranosyl- 3-propion-Amid]₃₆-Konjugat

Eine gerührte Lösung von 2,5 g (0,11 mmol; entsprechend 3,96 mmol an freien Aminfunktionen) der Titelverbindung aus Beispiel 11e) in 80 ml absolutem Dichlormethan wird bei Raumtemperatur mit 486 mg (4,8 mmol) Triethylamin versetzt. Anschließend wird mit einer Lösung von 2,31 g (4,35 mmol) 3-(2,3,4,6-Tetra-O-acetyl-1-thio- β-D-glucopyranosyl)-propionsäure-N-hydroxysuccinimidester (Darstellung in Analogie zu : J. Haensler et al., Bioconjugate Chem. 4, 85, (1993); Chipowsky, S., and Lee, Y.C (1973), Synthesis of 1-thio-aldosides; Carbohydrate Research 31, 339-346) in 60 ml Dichlormethan tropfenweise versetzt. Nach einer Reaktionszeit von 12 Stunden bei Raumtemperatur wird mit Dichlormethan auf ein Gesamtvolumen von 500 ml aufgefüllt. Die organische Phase wird nacheinander zweimal mit Wasser und zweimal mit gesättigter Natriumhydrogencarbonatlösung gewaschen und über Natriumsulfat getrocknet. Nach dem Filtrieren wird das Lösungsmittel im Vakuum bis zur Trockne abgezogen. Man erhält 3,70 g (89,4 % d. Th.) der Titelverbindung als farbloses Öl. Die quantitative Ninhydrinreaktion der Titelverbindung verläuft negativ, d. h. im Polymer sind keine freien Aminofunktionen mehr nachweisbar.

25

Elementaranalyse:

ber.: C 58,69 H 8,51 N 9,67 S 3,07 gef.: C 58,60 H 8,42 N 9,88 S 3,14

- b) 64er-DSM-Polyamin-(Gly-Me-DOTA -Amid) $_{28}$ -(β -D-glucopyranosyl-1-thio-3-propionsäure-Amid) $_{36}$ -Konjugat
- 3,5 g (0,087 mmol) der Titelverbindung aus Beispiel 13a) werden in 80 ml
 absolutem Dichlormethan gelöst. Anschließend wird bei 0°C mit insgesamt 60
 ml Trifluoressigsäure tropfenweise versetzt. Nach einer Reaktionszeit von 12
 Stunden bei Raumtemperatur wird im Vakuum bis zur Trockne eingeengt. Der

verbleibende Rückstand wird mit 80 ml Wasser versetzt und erneut im Vakuum bis zur Trockne abgezogen. Der Rückstand wird in 100 ml Methanol gelöst und bei Raumtemperatur mit 50 ml einer 32 %igen wässrigen Ammoniaklösung versetzt. Nach einer Reaktionszeit von 12 Stunden bei Raumtemperatur wird im Vakuum vom Lösungsmittel abgezogen und der verbleibende Rückstand in 200 ml destilliertem Wasser gelöst. Die wässrige Produktlösung wird zweimal mit jeweils 60 ml Diethylether extrahiert. Die wässrige Produktlösung wird durch Versetzen mit 10 %iger aqu. Salzsäure auf pH 3,0 gebracht mit Wasser auf ein Gesamtvolumen von 800 ml aufgefüllt und dreimal mittels einer YM3-

Ultrafiltrationsmembran (Amicon) gegen destilliertes Wasser ultrafiltriert. Der verbleibende Rückstand wird mit entionisiertem Wasser auf ein Volumen von 500 ml aufgefüllt und gefriergetrocknet.

Ausbeute: 1,97 g (78,8 % d. Th.) als amorphes Pulver

Wassergehalt: 5,45 %

15

Elementaranalyse (berechnet auf wasserfreie Substanz):

ber.: C 50,68 H 7,76 N 13,12 S 4,01 gef.: C 50,48 H 7,89 N 13,42 S 4,14

- c) 64er-DSM-Polyamin-(Gd-Gly-Me-DOTA-Amid) $_{28}$ -(β -D-glucopyranosyl-1-thio-3-propionsäure-Amid) $_{36}$ -Konjugat
- 1,5 g (0,052 mmol; entsprechend 1,47 mmol an Gly-Me-DOTA) der Titelverbindung aus Beispiel 13b) werden in 40 ml destilliertem Wasser gelöst und der pH-Wert der Lösung wird durch tropfenweise Zugabe mit 10 %iger wässrigen Salzsäure auf 2,0 eingestellt. Anschließend gibt man bei Raumtemperatur 393 mg (1,50 mmol) Gadoliniumchlorid hinzu und rührt die Reaktionslösung für 12 Stunden bei 60°C. Bei Raumtemperatur wird die Reaktionslösung durch Versetzen mit 1 molarer Natronlauge auf pH 7,2 gebracht und mit destilliertem Wasser auf ein Gesamtvolumen von 500 ml aufgefüllt. Nach dreimaliger Ultrafiltration gegen destilliertes Wasser über eine YM3-Ultrafiltrationsmembran (Amicon) wird der verbleibende Rückstand gefriergetrocknet. Man erhält 1,66 g (96,3 % d.Th.) der Titelverbindung als amorphes, farbloses Pulver mit einem Wassergehalt von 8,47 %.

Elementaranalyse (berechnet auf wasserfreie Substanz):

ber.:	C 44,08	H 6,50	N 11,41	S 3,48	Gd 13,29
gef.:	C 44,18	H 6,59	N 11,52	S 3,55	Gd 13.12

5 Aus den molaren Elementverhältnissen von Schwefel zu Gadolinium (1,32) ergibt sich ein mittlerer Beladungsgrad des Polymers von 43,4 % Gd-Gly-Me-DOTA und 56,6 % β-D-Glucose (entsprechend 28 Gd-Gly-Me-DOTA-Einheiten und 36 β-D-Glucoseresten pro Molekül). In der Titelverbindung sind mittels quantitativer Ninhydrinreaktion keine freien Aminofunktionen mehr nachweisbar.

Beispiel 14

20

25

30

35

- ${\it 15} \qquad {\it 64er-DSM-Polyamin-(Gd-Gly-Me-DOTA-Amid)}_{\it 28-(-\beta-D-galactopyranosyl-1-thio-3-propions\"{a}ure-Amid)}_{\it 36-Konjugat}$
 - a) 64er-DSM-Polyamin-(Gly-Me-DOTA-tri-tert.butylester-Amid) $_{28}$ -[(3-(2,3,4,6-Tetra-O-acetyl)-1-thio- β -D-galactopyranosyl- 3-propionsäure-Amid) $_{36}$ -Konjugat

Eine gerührte Lösung von 3,0 g (0,132 mmol; entsprechend 3,96 mmol an freien Aminfunktionen) der Titelverbindung aus Beispiel 11e) in 100 ml absolutem Dichlormethan wird bei Raumtemperatur mit 587 mg (5,8 mmol) Triethylamin versetzt. Anschließend wird mit einer Lösung von 2,8 g (5,28 mmol) 3-(2,3,4,6-Tetra-O-acetyl-1-thio-β-D-galactopyranosyl)-propionsäure-N-hydroxysuccinimidester (Darstellung in Analogie zu: J. Haensler et al., Bioconjugate Chem. 4, 85, (1993); Chipowsky, S., and Lee,Y.C (1973), Synthesis of 1-thio-aldosides; Carbohydrate Research 31, 339-346) in 60 ml Dichlormethan tropfenweise versetzt. Nach einer Reaktionszeit von 12 Stunden bei Raumtemperatur wird mit Dichlormethan auf ein Gesamtvolumen von 500 ml aufgefüllt. Die organische Phase wird nacheinander zweimal mit Wasser und zweimal mit gesättigter Natriumhydrogencarbonatlösung gewaschen und über Natriumsulfat getrocknet. Nach dem Filtrieren wird das Lösungsmittel im Vakuum bis zur Trockne abgezogen. Man erhält 4,44 g (89,4 % d. Th.) der Titelverbindung als farbloses Öl. Die quantitative Ninhydrinreaktion der

Titelverbindung verläuft negativ, d. h. im Polymer sind keine freien Aminofunktionen mehr nachweisbar.

Elementaranalyse:

5	ber.:	C 58,69	H 8,51	N 9,67	S 3,07
	gef.:	C 58,58	H 8,62	N 9,80	S 3,02

Aus dem prozentualen Schwefelwert der Elementaranalyse der Titelverbindung ergibt sich ein mittlerer Beladungsgrad des Polymers mit 56,5 % β-D-

10 Galactosetetraacetat (entsprechend 36 β-D-Galactoseresten pro Molekül).

b) 64er-DSM-Polyamin-(Gly-Me-DOTA -Amid)₂₈-(β -D-galactopyranosyl-1-thio-3-propionsäure-Amid)₃₆-Konjugat

15

20

25

30

4,0 g (0,10 mmol) der Titelverbindung aus Beispiel 14a) werden in 100 ml absolutem Dichlormethan gelöst. Anschließend wird bei 0°C mit insgesamt 75 ml Trifluoressigsäure tropfenweise versetzt. Nach einer Reaktionszeit von 12 Stunden bei Raumtemperatur wird im Vakuum bis zur Trockne eingeengt. Der verbleibende Rückstand wird mit 100 ml Wasser versetzt und erneut im Vakuum bis zur Trockne abgezogen. Der Rückstand wird in 100 ml Methanol gelöst und bei Raumtemperatur mit 50 ml einer 32 %igen wässrigen Ammoniaklösung versetzt. Nach einer Reaktionszeit von 12 Stunden bei Raumtemperatur wird im Vakuum vom Lösungsmittel abgezogen und der verbleibende Rückstand in 200 ml destilliertem Wasser gelöst. Die wässrige Produktlösung wird zweimal mit jeweils 60 ml Diethylether extrahiert. Die wässrige Produktlösung wird durch Versetzen mit 10 %iger agu. Salzsäure auf pH 3,0 gebracht, mit Wasser auf ein Gesamtvolumen von 800 ml aufgefüllt und dreimal mittels einer YM3-Ultrafiltrationsmembran (Amicon) gegen destilliertes Wasser ultrafiltriert. Der verbleibende Rückstand wird mit entionisiertem Wasser auf ein Volumen von 500 ml aufgefüllt und gefriergetrocknet. Ausbeute: 2,3 g (80,36 % d. Th.) als amorphes Pulver

Wassergehalt: 5,44 %

35 Elementaranalyse (berechnet auf wasserfreie Substanz):

ber.: C 50,68 H 7,76 N 13,12 S 4,01 gef.: C 50,91 H 7,90 N 13,10 S 3,98

- c) 64er-DSM-Polyamin-(Gd-Gly-Me-DOTA-Amid)₂₈-(-β-D-galactopyranosyl-1-thio-3-propionsäure-Amid)₃₆-Konjugat
- 2,0 g (0,07 mmol; entsprechend 1,94 mmol an Gly-Me-DOTA) der
 Titelverbindung aus Beispiel 14b) werden in 50 ml destilliertem Wasser gelöst
 und der pH-Wert der Lösung wird durch tropfenweise Zugabe mit 10 %iger
 wässriger Salzsäure auf 2,0 eingestellt. Anschließend gibt man bei
 Raumtemperatur 520 mg (1,98 mmol) Gadoliniumchlorid hinzu und rührt die
 Reaktionslösung für 12 Stunden bei 60°C. Bei Raumtemperatur wird die
 Reaktionslösung durch Versetzen mit 1 molarer Natronlauge auf pH 7,2
 gebracht und mit destilliertem Wasser auf ein Gesamtvolumen von 800 ml
 aufgeführt. Nach dreimaliger Ultrafiltration gegen destilliertes Wasser über eine
 YM3-Ultrafiltrationsmembran (Amicon) wird der verbleibende Rückstand
 gefriergetrocknet. Man erhält 2,20 g (95,3 % d.Th.) der Titelverbindung als
 amorphes, farbloses Pulver mit einem Wassergehalt von 6,38 %.

Elementaranalyse (berechnet auf wasserfreie Substanz):

	ber.:	C 44,08	H 6,50	N 11,41	S 3,48	Gd 13,29
)	gef.:	C 43,86	H 6,39	N 11,48	S 3.65	Gd 13 14

Aus den molaren Elementverhältnissen von Schwefel zu Gadolinium (Verhältnis:1,36) ergibt sich ein mittlerer Beladungsgrad des Polymers von 42,2 % Gd-Gly-Me-DOTA und

57,8 % β-D-Galactose (entsprechend 27 Gd-Gly-Me-DOTA-Einheiten und 36 β-D-Galactoseresten pro Molekül). In der Titelverbindung sind mittels quantitativer Ninhydrinreaktion keine freien Aminofunktionen mehr nachweisbar.

Beispiel 15

20

30

35

32er-DSM-Polyamin-(Gd-DTPA-Amid) $_{14}$ -(α -D-mannopyranosyl-1-thiopropionsäure-amid) $_{18}$ - Konjugat [als Natrium-Salz]

a) 32er-DSM-Polyamin-(DTPA-tetra-tert.butylester-Amid)₁₄

20,0 g (32,37 mmol) 3,9-Bis(t-butoxycarbonylmethyl)-6-carboxymethyl-3,6,9triazaundecandicarbonsäure-di-t-butylester (Darstellung wie in den europäischen Patenanmeldungen: EP 0430863; EP 0331616 und EP 0271180 5 beschrieben) werden bei Raumtemperatur in 100 ml absolutem Dimethylformamid gelöst und unter Rühren mit 4,47 g (38,84 mmol) N-Hydroxysuccinimid versetzt. Anschließend wird das klare Reaktionsgemisch auf 0°C abgekühlt und bei dieser Temperatur portionsweise mit insgesamt 7,97 g (38,84 mmol) Dicyclohexylcarbodiimid versetzt. Nach einer Reaktionszeit von 30 Minuten bei 0°C und 2,5 Stunden bei Raumtemperatur wird vom ausgefallenen 10 Dicyclohexylharnstoff abfiltriert. Das so erhaltene Filtrat tropft man nun langsam bei Raumtemperatur zu einer gerührten Lösung von 6,7 g (1,9 mmol; entsprechend 60,8 mmol an freien Aminofunktionen) 32er-DSM-Polyamin und 6,5 g (64,7 mmol) Triethylamin in 60 ml absolutem DMF. Nach einer Reaktionszeit von 12 Stunden bei Raumtemperatur wird im Vakuum bis zur Trockne 15 eingeengt und der verbleibende Rückstand mit 250 ml Dichlormethan versetzt. Nach dem Abfiltrieren von unlöslichen Anteilen wird die organische Phase mit gesättigter Natriumhydrogencarbonatlösung und zweimal mit Wasser gewaschen. Nach dem Trocknen der organischen Produktphase über Natriumsulfat wird filtriert und das Lösungsmittel im Vakuum abgezogen. Man erhält 20 18,1 g (80,4 % d. Th.; bezogen auf eingesetztes Polyamin) eines leicht gelb gefärbten Öls, welches ohne weitere Reinigung unverzüglich für die nachfolgenden Syntheseschritte eingesetzt wird. Nach quantitativer Ninhydrinreaktion der oben genannten Titelverbindung liegen im Mittel 18 freie Aminfunktionen pro Molekül vor. 25

Elementaranalyse:

ber.: C 60.01 H 10.04 N 12.22 30 gef.: C 60.13 H 9.91 N 12.34

b) 32er-DSM-Polyamin-DTPA-tetra-tert.butylester-amid)_{1,4}-[(3-(2,3,4,6-tetra-O-acetyl)-1-thio-α-D-mannopyranosyl-3-propion-amid]_{1,8}

Eine gerührte Lösung von 3,5 g (0,29 mmol; entsprechend 5,3 mmol an freien Aminfunktionen) der Titelverbindung aus Beispiel 15a) in 100 ml absolutem

Dichlormethan wird bei Raumtemperatur mit 820 mg (8,1 mmol) Triethylamin versetzt. Anschließend wird mit einer Lösung von 3,97 g (7,49 mmol) 3-(2,3,4,6-Tetra-O-acetyl-1-thio-α-D-mannopyranosyl)-propionsäure-N-hydroxysuccinimidester (Lee,Y.C. et al., Biochemi., Vol. 15, No. 18, 1976, 3956-3963; Krohn, K.A. et al., J. Nucl. Med., Vol. 26, 10, 1985, 1157-1167) in 60 ml Dichlormethan tropfenweise versetzt. Nach einer Reaktionszeit von 12 Stunden bei Raumtemperatur wird mit Dichlormethan auf ein Gesamtvolumen von 500 ml aufgefüllt. Die organische Phase wird nacheinander zweimal mit Wasser und zweimal mit gesättigter Natriumhydrogencarbonatlösung gewaschen und über Natriumsulfat getrocknet. Nach dem Filtrieren wird das Lösungsmittel im Vakuum bis zur Trockne abgezogen. Man erhält 5,06 g (89,4 % d. Th.) der Titelverbindung als farbloses Öl. Die Ninhydrinreaktion der Titelverbindung verläuft negativ, d. h. im Polymer sind keine freien Aminofunktionen mehr nachweisbar.

15

10

5

Elementaranalyse:

ber.: C 56.13 H 8.29 N 7.48 S 2,96 gef.: C 56.35 H 8.40 N 7,36 S 2,89

- Aus dem prozentualen Schwefelwert der Elementaranalyse der Titelverbindung ergibt sich ein mittlerer Beladungsgrad des Polymers mit 56 % D-Mannosetetraacetat (entsprechend 18 D-Mannoseresten pro Molekül).
- c) 32er-DSM-Polyamin-(DTPA-amid)₁₄-(α-D-mannopyranose-1-thio-propion-amid)₁₈-Konjugat [als Natrium-Salz]
- 5,84 g (0,30 mmol) der Titelverbindung aus Beispiel 15b) werden in 100 ml absolutem Dichlormethan gelöst. Anschließend wird bei 0°C mit insgesamt 75 ml Trifluoressigsäure tropfenweise versetzt. Nach einer Reaktionszeit von 12 Stunden bei Raumtemperatur wird im Vakuum bis zur Trockne eingeengt. Der verbleibende Rückstand wird mit 100 ml Wasser versetzt und erneut im Vakuum bis zur Trockne abgezogen. Der Rückstand wird in 100 ml Methanol gelöst und bei Raumtemperatur mit 50 ml einer 32 %igen wässrigen

 Ammoniaklösung versetzt. Nach einer Reaktionszeit von 12 Stunden bei Raumtemperatur bei Raumtemp
- Ammoniaklösung versetzt. Nach einer Reaktionszeit von 12 Stunden bei Raumtemperatur wird im Vakuum vom Lösungsmittel abgezogen und der verbleibende Rückstand in 200 ml destilliertem Wasser gelöst. Die wässrige

WO 99/32154 PCT/EP98/07927

Produktlösung wird zweimal mit jeweils 60 ml Diethylether extrahiert, anschließend durch Versetzen mit 10%iger aqu. Salzsäure auf pH 3.0 gebracht, mit Wasser auf ein Gesamtvolumen von 800 ml aufgefüllt und dreimal mittels einer YM3-Ultrafiltrationsmembran (Amicon) gegen destilliertes Wasser ultrafiltriert. Nach erneuter Ultrafiltration wird der verbleibende Rückstand mit entionisiertem Wasser auf ein Volumen von 500 ml aufgefüllt und gefriergetrocknet. Anschließend wird in 300 ml Wasser aufgenommen und der pH-Wert der resultierenden Produktlösung durch Versetzen mit 1 molarer Natronlauge auf 7,2 eingestellt.

Ausbeute: 3,16 g (87,0 % d. Th.) als amorphes und farbloses Pulver. Wassergehalt: 5,89 %

Elementaranalyse (berechnet auf wasserfreie Substanz):

ber.: C 42.48 H 4.48 N 6.91 Na 10.59 S 4,75 15 gef.: C 42.22 H 4.56 N 7.03 Na 10.23 S 4,70

Die Ninhydrinreaktion der Titelverbindung verläuft negativ, d. h. im Polymer sind keine freien Aminofunktionen mehr nachweisbar.

20 d) 32er-DSM-Polyamin-(Gd-DTPA-amid) $_{14}$ -(α -D-mannopyranose-1-thio-3-

propion-amid)₁₈ [als Natrium-Salz]

2,67 g (0,22 mmol; entsprechend 3.08 mmol an DTPA) der Titelverbindung aus Beispiel 15 c) werden in 70 ml destilliertem Wasser gelöst und der pH-Wert der Lösung wird durch tropfenweiser Zugabe mit 10 %iger wässrigen Salzsäure auf 5,2 eingestellt. Abschließend gibt man bei Raumtemperatur eine Lösung von 815 mg (3,10 mmol) Gadoliniumchlorid, gelöst in 10 ml destilliertem Wasser hinzu und rührt die Reaktionslösung für 12 Stunden bei Raumtemperatur. Die Reaktionslösung wird durch Versetzen mit 1 molarer Natronlauge auf pH 7,2 gebracht und mit destilliertem Wasser auf ein Gesamtvolumen von 500 ml aufgefüllt. Nach dreimaliger Ultrafiltration gegen destilliertes Wasser über eine YM3-Ultrafiltrationsmembran (Amicon) wird der verbleibende Rückstand gefriergetrocknet. Man erhält 2,88 g (98,0 % d.Th.) der Titelverbindung als amorphes, farbloses Pulver mit einem Wassergehalt von 7.09 %.

Elementaranalyse (berechnet auf wasserfreie Substanz):

25

30

ber.: C 38.66 H 4.06 N 6.27 S 4.31 Gd 16.44 Na 2.48 gef.: C 38.78 H 4.14 N 6.12 S 4.49 Gd 16.60 Na 2.38

Aus den molaren Elementarverhältnissen von Schwefel zu Gadolinium ergibt sich somit ein mittlerer Beladungsgrad des Polymers von 44 % Gd-DTPA und 56 % α -D-Mannose (entsprechend 14 Gd-DTPA-Einheiten und 18 α -D-Mannoseresten pro Molekül). In der Titelverbindung sind durch Ninhydrinreaktion keine freien Aminofunktionen mehr nachweisbar.

10

5

Beispiel 16

32er-DSM-Polyamin-(Gd-DTPA-Amid)₁₄-(β -D-glucopyranosyl-1-thiopropionsäure-amid)₁₈- Konjugat [als Natrium-Salz]

15

20

25

30

35

a) 32er-DSM-Polyamin-(DTPA-tetra-tert.butylester-Amid)₁₄

10,0 g (16,35 mmol) 3,9-Bis(t-butoxycarbonylmethyl)-6-carboxymethyl-3,6,9triazaundecandicarbonsäure-di-t-butylester (Darstellung wie in den europäischen Patenanmeldungen: EP 0430863; EP 0331616 und EP 0271180 beschrieben) werden bei Raumtemperatur in 50 ml absolutem Dimethylformamid gelöst und unter Rühren mit 2,23 g (19,42 mmol) N-Hydroxysuccinimid versetzt. Anschließend wird das klare Reaktionsgemisch auf 0°C abgekühlt und bei dieser Temperatur portionsweise mit insgesamt 3.99 g (19,42 mmol) Dicyclohexylcarbodiimid versetzt. Nach einer Reaktionszeit von 30 Minuten bei 0°C und 2,5 Stunden bei Raumtemperatur wird vom ausgefallenen Dicyclohexylharnstoff abfiltriert. Das so erhaltene Filtrat tropft man nun langsam bei Raumtemperatur zu einer gerührten Lösung von 3,35 g (0,95 mmol; entsprechend 30,4 mmol an freien Aminofunktionen) 32er-DSM-Polyamin und 3,25 g (32,35 mmol) Triethylamin in 30 ml absolutem DMF. Nach einer Reaktionszeit von 12 Stunden bei Raumtemperatur wird im Vakuum bis zur Trockne eingeengt und der verbleibende Rückstand mit 150 ml Dichlormethan versetzt. Nach dem Abfiltrieren von unlöslichen Anteilen wird die organische Phase mit gesättigter Natriumhydrogencarbonatlösung und zweimal mit Wasser gewaschen. Nach dem Trocknen der organischen Produktphase über Natriumsulfat wird filtriert und das Lösungsmittel im Vakuum abgezogen. Man erhält 8,87 g (78,8 % d. Th.; bezogen auf eingesetztes

Polyamin) eines leicht gelb gefärbten Öls, welches ohne weitere Reinigung unverzüglich für die nachfolgenden Syntheseschritte eingesetzt wird. Nach quantitativer Ninhydrinreaktion der oben genannten Titelverbindung liegen im Mittel 18 freie Aminfunktionen pro Molekül vor.

5

Elementaranalyse:

ber.: C 60.01 H 10.04 N 12.22 gef.: C 60.20 H 10.12 N 12.38

b) 32er-DSM-Polyamin-DTPA-tetra-tert.butylester-amid)_{1,4}-[(3-(2,3,4,6-tetra-O-acetyl)-1-thio-β-D-glucopyranosyl-3-propion-amid]_{1,8}

Eine gerührte Lösung von 3,5 g (0,29 mmol; entsprechend 5,3 mmol an freien Aminfunktionen) der Titelverbindung aus Beispiel 16a) in 100 ml absolutem Dichlormethan wird bei Raumtemperatur mit 820 mg (8,1 mmol) Triethylamin 15 versetzt. Anschließend wird mit einer Lösung von 3,97 g (7,49 mmol) 3-(2,3,4,6-Tetra-O-acetyl-1-thio-β-D-glucopyranosyl)-propionsäure-Nhydroxysuccinimidester (Analoge Darstellung wie beschrieben in: Lee, Y.C. et al., Biochemi., Vol. 15, No. 18, 1976, 3956-3963; Krohn, K.A. et al., J. Nucl. Med., Vol. 26, 10, 1985, 1157-1167; J. Haensler et al., Bioconjugate Chem. 4, 20 85, (1993); Chipowsky, S., and Lee, Y.C (1973), Synthesis of 1-thio-aldosides; Carbohydrate Research 31, 339-346) in 60 ml Dichlormethan tropfenweise versetzt. Nach einer Reaktionszeit von 12 Stunden bei Raumtemperatur wird mit Dichlormethan auf ein Gesamtvolumen von 500 ml aufgefüllt. Die organische Phase wird nacheinander zweimal mit Wasser und zweimal mit 25 gesättigter Natriumhydrogencarbonatlösung gewaschen und über Natriumsulfat getrocknet. Nach dem Filtrieren wird das Lösungsmittel im Vakuum bis zur Trockne abgezogen. Man erhält 4,94 g (87,3 % d. Th.) der Titelverbindung als farbloses Öl. Die Ninhydrinreaktion der Titelverbindung verläuft negativ, d. h. 30 im Polymer sind keine freien Aminofunktionen mehr nachweisbar.

Elementaranalyse:

ber.: C 56.13 H 8.29 N 7.48 S 2,96 gef.: C 56.04 H 8.33 N 7,40 S 2,90

Aus dem prozentualen Schwefelwert der Elementaranalyse der Titelverbindung ergibt sich ein mittlerer Beladungsgrad des Polymers mit 56 % β -D-Glucosetetraacetat (entsprechend 18 β -D-Glucoseresten pro Molekül).

5

10

15

20

25

c) 32er-DSM-Polyamin-(DTPA-amid)₁₄-(β-D-Glucopyranose-1-thio-propion-amid)₁₈-Konjugat [als Natrium-Salz]

5,84 g (0,30 mmol) der Titelverbindung aus Beispiel 16b) werden in 100 ml absolutem Dichlormethan gelöst. Anschließend wird bei 0°C mit insgesamt 75 ml Trifluoressigsäure tropfenweise versetzt. Nach einer Reaktionszeit von 12 Stunden bei Raumtemperatur wird im Vakuum bis zur Trockne eingeengt. Der verbleibende Rückstand wird mit 100 ml Wasser versetzt und erneut im Vakuum bis zur Trockne abgezogen. Der Rückstand wird in 100 ml Methanol gelöst und bei Raumtemperatur mit 50 ml einer 32 %igen wässrigen Ammoniaklosung versetzt. Nach einer Reaktionszeit von 12 Stunden bei Raumtemperatur wird im Vakuum vom Lösungsmittel abgezogen und der verbleibende Rückstand in 200 ml destilliertem Wasser gelöst. Die wässrige Produktlösung wird zweimal mit jeweils 60 ml Diethylether extrahiert, anschließend durch Versetzen mit 10 %iger agu. Salzsäure auf pH 3.0 gebracht, mit Wasser auf ein Gesamtvolumen von 800 ml aufgefüllt und dreimal mittels einer YM3-Ultrafiltrationsmembran (Amicon) gegen destilliertes Wasser ultrafiltriert. Nach erneuter Ultrafiltration wird der verbleibende Rückstand mit entionisiertem Wasser auf ein Volumen von 500 ml aufgefüllt und gefriergetrocknet. Anschließend wird in 300 ml Wasser aufgenommen und der pH-Wert der resultierenden Produktlösung durch Versetzen mit 1 molarer Natronlauge auf 7,2 eingestellt.

Ausbeute: 3,16 g (87,0 % d. Th.) als amorphes und farbloses Pulver.

30 Wassergehalt: 5.89 %

Elementaranalyse (berechnet auf wasserfreie Substanz):

ber.: C 42.48 H 4.48 N 6.91 Na 10.59 S 4,75 gef.: C 42.36 H 4.50 N 6.98 Na 10.41 S 4,78

35

Die Ninhydrinreaktion der Titelverbindung verläuft negativ, d. h. im Polymer sind keine freien Aminofunktionen mehr nachweisbar.

5

10

15

25

d) 32er-DSM-Polyamin-(Gd-DTPA-amid)₁₄-(β-D-glucopyranose-1-thio-3-propion-amid)₁₈ [als Natrium-Salz]

2,67 g (0,22 mmol; entsprechend 3.08 mmol an DTPA) der Titelverbindung aus Beispiel 16 c) werden in 70 ml destilliertem Wasser gelöst und der pH-Wert der Lösung wird durch tropfenweiser Zugabe mit 10 %iger wässrigen Salzsäure auf 5,2 eingestellt. Anschließend gibt man bei Raumtemperatur eine Lösung von 815 mg (3,10 mmol) Gadoliniumchlorid in 10 ml destilliertem Wasser hinzu und rührt die Reaktionslösung für 12 Stunden bei Raumtemperatur. Die Reaktionslösung wird durch Versetzen mit 1 molarer Natronlauge auf pH 7,2 gebracht und mit destilliertem Wasser auf ein Gesamtvolumen von 500 ml aufgefüllt. Nach dreimaliger Ultrafiltration gegen destilliertes Wasser über eine YM3-Ultrafiltrationsmembran (Amicon) wird der verbleibende Rückstand gefriergetrocknet. Man erhält 2,79 g (95,0 % d.Th.) der Titelverbindung als amorphes,

Elementaranalyse (berechnet auf wasserfreie Substanz):

farbloses Pulver mit einem Wassergehalt von 8,96 %.

20 ber.: C 38.66 H 4.06 N 6.27 S 4.31 Gd 16.44 Na 2.48 gef.: C 38.60 H 4.06 N 6.22 S 4,21 Gd 16.54 Na 2.34

Aus den molaren Elementarverhältnissen von Schwefel zu Gadolinium ergibt sich somit ein mittlerer Beladungsgrad des Polymers von 44 % Gd-DTPA und 56 % β-D-Glucose (entsprechend 14 Gd-DTPA-Einheiten und 18 β-D-Glucoseresten pro Molekül). In der Titelverbindung sind durch Ninhydrinreaktion keine freien Aminofunktionen mehr nachweisbar.

30 Beispiel 17

32er-DSM-Polyamin-(Gd-DTPA-Amid)₁₃-(α -D-mannopyranose-1-thio-3-propion-Amid)₁₉-Konjugat [als Natrium-Salz]

35 a) 32er DSM-Polyamin-(DTPA-tetra-t.-butylester-Amid)₁₃-Konjugat

25,0 g (40,46 mmol) 3,9-Bis(t-butoxycarbonylmethyl)-3-carboxymethyl-3,6,9triazaundecandicarbonsäure-di-t-butylester (Darstellung wie in den europäischen Patenanmeldungen: EP 0430863; EP 0331616 und EP 0271180 beschrieben) werden bei Raumtemperatur in 100 ml absolutem Dimethylformamid gelöst und unter Rühren mit 5,58 g (48,50 mmol) N-Hydroxy-5 succinimid versetzt. Anschließend wird das klare Reaktionsgemisch auf 0°C abgekühlt und bei dieser Temperatur portionsweise mit insgesamt 10,0 g (48,50 mmol) Dicyclohexylcarbodiimid versetzt. Nach einer Reaktionszeit von 30 Minuten bei 0°C und 2,5 Stunden bei Raumtemperatur wird vom ausgefallenen Dicyclohexylharnstoff abfiltriert. Das so erhaltene Filtrat tropft man nun langsam bei Raumtemperatur zu einer gerührten Lösung von 9,0 g (2,56 mmol; entsprechend 82,0 mmol an freien Aminofunktionen) 32er - DSM-Polyamin und 8,2 g (82,0 mmol) Triethylamin in 100 ml absolutem DMF. Nach einer Reaktionszeit von 12 Stunden bei Raumtemperatur wird im Vakuum bis zur Trockne eingeengt und der verbleibende Rückstand mit 300 ml Dichlormethan versetzt. Nach dem Abfiltrieren von unlöslichen Anteilen wird die organische Phase mit gesättigter Natriumhydrogencarbonatlösung und zweimal mit Wasser gewaschen. Nach dem Trocknen der organischen Produktphase über Natriumsulfat wird filtriert und das Lösungsmittel im Vakuum abgezogen. Man erhält 25,1 g (86,7 % d. Th.; bezogen auf eingesetztes Polyamin) eines leicht gelb gefärbten Öls, welches ohne weitere Reinigung unverzüglich für die nachfolgenden Syntheseschritte eingesetzt wird. Nach quantitativer Ninhydrinreaktion der oben genannten Titelverbindung liegen im Mittel 19 freie Aminfunktionen pro Molekül vor.

25

10

15

20

Elementaranalyse:

ber.: C 60.95 H 9.99 N 12.51 gef.: C 61.04 H 10.06 N 12.58

30

35

b) 32er-DSM-Polyamin-(DTPA- tetra-tert.butylester -Amid)₁₃-[(3-(2,3,4,6-tetra- $\hbox{O-acetyl)-1-thio-} \alpha-\hbox{D-mannopyranosyl- 3-propion-Amid)} \\ 19-\hbox{Konjugat}$

Eine gerührte Lösung von 4.0 g (0,35 mmol; entsprechend 6.72 mmol an freien Aminfunktionen) der Titelverbindung aus Beispiel 17a) in 100 ml absolutem Dichlormethan wird bei Raumtemperatur mit 815 mg (8,0 mmol) Triethylamin versetzt. Anschließend wird mit einer Lösung von 3,91 g (7,4 mmol) 3-(2,3,4,6Tetra-O-acetyl-1-thio-α-D-mannopyranosyl)-propionsäure-N-hydroxysuccinimidester (Lee, Y.C. et al., Biochemi., Vol. 15, No. 18, 1976, 3956-3963; Krohn, K.A. et al., J. Nucl. Med., Vol. 26, 10, 1985, 1157-1167) in 100 ml Dichlormethan tropfenweise versetzt. Nach einer Reaktionszeit von 12 Stunden bei Raumtemperatur wird mit Dichlormethan auf ein Gesamtvolumen von 500 ml aufgefüllt. Die organische Phase wird nacheinander zweimal mit Wasser und zweimal mit gesättigter Natriumhydrogencarbonatlösung gewaschen und über Natriumsulfat getrocknet. Nach dem Filtrieren wird das Lösungsmittel im Vakuum bis zur Trockne abgezogen. Man erhält 5,82 g (86,4 % d. Th.) der Titelverbindung als farbloses Öl. Die Ninhydrinreaktion der Titelverbindung verläuft negativ, d. h. im Polymer sind keine freien Aminofunktionen mehr nachweisbar.

Elementaranalyse:

15 ber.: C 55.94 H 8.05 N 7.34 S 3.16 gef.: C 5,02 H 8.13 N 7.29 S 3.14

Aus dem prozentualen Schwefelwert der Elementaranalyse der Titelverbindung ergibt sich ein mittlerer Beladungsgrad des Polymers mit 58 % α -D-

20 Mannosetetraacetat (entsprechend 19 α-D-Mannoseresten pro Molekül).

c) 32er-DSM-Polyamin-(DTPA-Amid)₁₃-(α-D-mannopyranose-1-thio-3-propion-Amid)₁₉-Konjugat [als Natrium-Salz]

25

30

10

5,0 g (0,26 mmol) der Titelverbindung aus Beispiel 17b) werden in 120 ml absolutem Dichlormethan gelöst. Anschließend wird bei 0°C mit insgesamt 85 ml Trifluoressigsäure tropfenweise versetzt. Nach einer Reaktionszeit von 12 Stunden bei Raumtemperatur wird im Vakuum bis zur Trockne eingeengt. Der verbleibende Rückstand wird mit 125 ml Wasser versetzt und erneut im Vakuum bis zur Trockne abgezogen. Der Rückstand wird in 100 ml Methanol gelöst und bei Raumtemperatur mit 50 ml einer 32 %igen wässrigen Ammoniaklösung versetzt. Nach einer Reaktionszeit von 12 Stunden bei Raumtemperatur wird im Vakuum vom Lösungsmittel abgezogen und der verbleibende

Rückstand in 200 ml destilliertem Wasser gelöst. Die wässrige Produktlösung wird zweimal mit jeweils 80 ml Diethylether extrahiert. Die wässrige Produktlösung wird anschließend durch Versetzen mit 10 %iger aqu. Salzsäure

auf pH 3.0 gebracht, mit Wasser auf ein Gesamtvolumen von 800 ml aufgefüllt und dreimal mittels einer YM3-Ultrafiltrationsmembran (Amicon) gegen destilliertes Wasser ultrafiltriert. Nach erneuter Ultrafiltration wird der verbleibende Rückstand mit entionisiertem Wasser auf ein Volumen von 500 ml aufgefüllt und gefriergetrocknet. Anschließend wird in 300 ml Wasser aufgenommen und der pH-Wert der resultierenden Produktlösung durch

Versetzen mit 1 molarer Natronlauge auf 7,2 eingestellt. Ausbeute: 2,78 g (84,7 % d. Th.) als amorphes und farbloses Pulver.

Wassergehalt: 8.94 %

10

20

25

30

Elementaranalyse (berechnet auf wasserfreie Substanz):

ber.: C 46.78 H 6.72 N 6.60 S 4.08 Na 8.67 gef.: C 46.59 H 6.88 N 6.39 S 4.33 Na 8.81

Die Ninhydrinreaktion der Titelverbindung verläuft negativ, d. h. im Polymer sind keine freien Aminofunktionen mehr nachweisbar.

d) 32er-DSM-Polyamin-(Gd-DTPA-Amid)₁₃-(α-D-mannopyranose-1-thio- 3-propion-Amid)₁₉-Konjugat [als Natrium-Salz]

2,5 g (0,19 mmol; entsprechend 2,57 mmol an DTPA) der Titelverbindung aus Beispiel 17c) werden in 70 ml destilliertem Wasser gelöst und der pH-Wert der Lösung wird durch tropfenweise Zugabe mit 10 %iger wässrigen Salzsäure auf 5,2 eingestellt. Anschließend gibt man bei Raumtemperatur eine Lösung von 683 mg (2,60 mmol) Gadoliniumchlorid in 10 ml destilliertem Wasser hinzu und rührt die Reaktionslösung für 12 Stunden bei Raumtemperatur. Die Reaktionslösung wird durch Versetzen mit 1 molarer Natronlauge auf pH 7,2 gebracht und mit destilliertem Wasser auf ein Gesamtvolumen von 500 ml aufgefüllt. Nach dreimaliger Ultrafiltration gegen destilliertes Wasser über eine YM3-Ultrafiltrationsmembran (Amicon) wird der verbleibende Rückstand gefriergetrocknet. Man erhält 2.80 g (98,3 % d.Th.) der Titelverbindung als amorphes, farbloses Pulver mit einem Wassergehalt von 6,72 %.

35 Elementaranalyse (berechnet auf wasserfreie Substanz):

ber.: C 43.15 H 6.28 N 6.09 S 4.08 Gd 13.68 Na 1.98 gef.: C 43.22 H 6.34 N 6.14 S 4.17 Gd 13.72 Na 2.05

Aus den molaren Elementarverhältnissen von Schwefel zu Gadolinium ergibt sich somit ein mittlerer Beladungsgrad des Polymers von 42% Gd-DTPA und 58 % α -D-Mannose (entsprechend 13 Gd-DTPA-Einheiten und 19 α -D-

5 Mannoseresten pro Molekül). In der Titelverbindung sind durch Ninhydrinreaktion keine freien Aminofunktionen mehr nachweisbar.

Beispiel 18

10

15

20

32er-DSM-Polyamin-(Gd-DTPA-Amid)₁₃-(β-D-galactopyranose-1-thio-3-propion-Amid)₁₉-Konjugat [als Natrium-Salz]

a) 32er-DSM-Polyamin-(DTPA- tetra-tert.butylester -Amid)₁₃-[(3-(2,3,4,6-Tetra-O-acetyl)-1-thio- β-D-galactopyranosyl- 3-propion-Amid)₁₉-Konjugat

Auf analoge Weise wie für Beispiel 17b) beschrieben, führt die Umsetzung von 5,0 g (0,44 mmol; entsprechend 8,4 mmol an freien Aminfunktionen) der Titelverbindung aus Beispiel 17a) mit 4,88 g (9,23 mmol) 3-(2,3,4,6-Tetra-O-acetyl-1-thio-β-D-galactopyranosyl)-propionsäure-N-hydroxysuccinimidester (Darstellung gemäß: Lee,Y.C. et al., Biochemi., Vol. 15, No. 18, 1976, 3956-3963; Krohn, K.A. et al., J. Nucl. Med., Vol. 26, 10, 1985, 1157-1167) zur Bildung von 7,48 g (88,3 % d. Th.) der oben genannten Titelverbindung als farbloses Öl.

25

Elementaranalyse:

ber.: C 55, 94 H 8.05 N 7.34 S 3.16 gef.: C 56,02 H 8.11 N 7.38 S 3.20

- Die Titelverbindung zeigt eine negative Ninhydrinreaktion. Aus dem prozentualen Schwefelwert der Elementaranalyse ergibt sich ein mittlerer Belastungsgrad des Polymers mit 19 β-D-Galactoseresten pro Molekül.
- 35 b) 32er-DSM-Polyamin-(DTPA-Amid)₁₃-(β-D-galactopyranose-1-thio-3-propion-Amid)₁₉-Konjugat [als Natrium-Salz]

Auf analoge Weise wie für Beispiel 17c) beschrieben, führt die Abspaltung der Schutzgruppen von 7.0 g (0,36 mmol) der Titelverbindung aus Beispiel 18a) nach Gefriertrocknung zur Bildung von 3,93 g (86,3 % d. Th.) der oben genannten Titelverbindung als amorphes Pulver.

5

Wassergehalt: 4,58 %

Elementaranalyse (berechnet auf wasserfreie Substanz):

ber.:	C 46.78	H 6.72	N 6.60	S 4.08	Na 8.67
gef.:	C 46.83	H 6.90	N 6.54	S 3.98	Na 8.87

10

- c) 32er-DSM-Polyamin-(Gd-DTPA-Amid)₁₃-(β-D-galactopyranose-1-thio-3-propion- Amid)₁₉-Konjugat [als Natrium-Salz]
- Auf analoge Weise wie für Beispiel 17d) beschrieben, führt die Komplexierung von 3.5 g (0,27 mmol; entsprechend 3,60 mmol an DTPA) der Titelverbindung aus Beispiel 18b) mit 956mg (3,64 mmol) Gadoliniumchlorid zur Bildung der oben genannten Titelverbindung.

Ausbeute: 3,92 g (97,3 % d. Th.) der Titelverbindung als farbloses und amorphes Pulver

20 amorphes Pulver

Wassergehalt: 7,33 %

Elementaranalyse (berechnet auf wasserfreie Substanz):

ber.: C 43.15 H 6.28 N 6.09 S 4.08 Gd 13.68 Na 1.98 gef.: C 43.20 H 6.38 N 6.14 S 4.13 Gd 13.75 Na 2.05

Mittlerer Beladungsgrad pro Molekül der oben genannten Titelverbindung: 13 Gd-DTPA-Einheiten und

19 β -D-Galactopyranoseeinheiten .

30

Beispiel 19

32er-DSM-Polyamin-(Gd-DTPA-Amid) $_{13}$ -(β -D- glucopyranose-1-thio- 3-propion-Amid) $_{19}$ -Konjugat [als Natrium-Salz]

5

10

15

20

a) 32er-DSM-Polyamin-(DTPA- tetra-tert.butylester -Amid)₁₃-[(3-(2,3,4,6-Tetra-O-acetyl)-1-thio- β-D- glucopyranosyl- 3-propion-Amid)₁₉-Konjugat

Auf analoge Weise wie für Beispiel 17b) beschrieben, führt die Umsetzung von 6,0 g (0,53 mmol; entsprechend 10,03 mmol an freien Aminfunktionen) der Titelverbindung aus Beispiel 17a) mit 5,83 g (11,03 mmol) 3-(2,3,4,6-Tetra-O-acetyl-1-thio-β-D-glucopyranosyl)-propionsäure-N-hydroxysuccinimidester (Darstellung gemäß: Lee,Y.C. et al., Biochemi., Vol. 15, No. 18, 1976, 3956-3963; Krohn, K.A. et al., J. Nucl. Med., Vol. 26, 10, 1985, 1157-1167) zur Bildung von 8,70 g (85,6 % d. Th.) der oben genannten Titelverbindung als farbloses Öl.

Elementaranalyse:

ber.: C 55, 94 H 8.05 N 7.34 S 3.16 gef.: C 55.96 H 8.00 N 7.32 S 3.14

Die Titelverbindung zeigt eine negative Ninhydrinreaktion. Aus dem prozentualen Schwefelwert der Elementaranalyse ergibt sich ein mittlerer Belastungsgrad des Polymers mit 19 β-D-Glucoseresten pro Molekül.

25

- b) 32er-DSM-Polyamin-(DTPA-Amid)₁₃-(β-D-glucopyranose-1-thio-3-propion-Amid)₁₉-Konjugat [als Natrium-Salz]
- Auf analoge Weise wie für Beispiel 17c) beschrieben, führt die Abspaltung der Schutzgruppen von 8.0 g (0,41 mmol) der Titelverbindung aus Beispiel 19a) nach Gefriertrocknung zur Bildung von 4,54 g (87,6 % d. Th.) der oben genannten Titelverbindung als amorphes Pulver.
- 35 Wassergehalt: 3,97 %

Elementaranalyse (berechnet auf wasserfreie Substanz):

ber.: C 46.78 H 6.72 N 6.60 S 4.08 Na 8.67

80

gef.: C 46.70 H 6.91 N 6.33 S 4.25 Na 8.66

5 c) 32er-DSM-Polyamin-(Gd-DTPA-Amid)₁₃-(β-D-glucopyranose-1-thio-3-propion-Amid)₁₉-Konjugat

Auf analoge Weise wie für Beispiel 17d) beschrieben, führt die Komplexierung von 4,0 g (0,31 mmol; entsprechend 4,11 mmol an DTPA) der Titelverbindung aus Beispiel 19b) mit 1100 mg (4,20 mmol) Gadoliniumchlorid zur Bildung der oben genannten Titelverbindung.

Ausbeute: 4,55 g (96,3 % d. Th.) der Titelverbindung als farbloses und amorphes Pulver

Wassergehalt: 6.82 %

15 Elementaranalyse (berechnet auf wasserfreie Substanz):

ber.: C 43.15 H 6.28 N 6.09 Na 2.00 S 4.08 Gd 13.68 gef.: C 43.20 H 6.36 N 6.14 Na 2.04 S 4.12 Gd 13.72

Mittlerer Beladungsgrad pro Molekül der oben genannten Titelverbindung:

20 13 Gd-DTPA-Einheiten und

19 β-D-Glucopyranoseeinheiten.

Beispiel 20

25

30

35

10

32er-DSM-Polyamin-(Gd-DTPA-Amid)₁₈-(O- β -D-Galactopyranosyl-(1 \rightarrow 4)-D-glucono- 1,5-lacton-Amid)₁₄-Konjugat [als Natrium-Salz]

- a) 32er-DSM-Polyamin-(DTPA-Amid)₁₈-(O- β -D-Galactopyranosyl-(1 \rightarrow 4)-D-glucono-1,5-lacton-Amid)₁₄-Konjugat [als Natrium-Salz]
 - 1,0 g (0,0835 mmol; entsprechend 1,17 mmol an freien Aminofunktionen) der Titelverbindung aus Beispiel 6a) werden bei Raumtemperatur in 10 ml absolutem Dimethylsulfoxid suspendiert. Anschließend gibt man eine Lösung von 2,60 g (7,25 mmol; O- β -D-Galactopyranosyl-(1 \rightarrow 4)-D-glucono-1,5-lacton [Darstellung nach den in der Literatur beschriebenen Verfahren: (a) Williams, T. et al., (b) Kobayashi, K., Sumitomo, H., Ina, Y., Polym. J. 1985, 17, 567, (c)

Hiromi Kitano, Katsuko Sohda, and Ayako Kosaka, Bioconjugate Chem. 1995, 6, 131-134] in 20 ml absolutem Dimethylsulfoxid tropfenweise hinzu und rührt die Reaktionslösung 1 h bei 40°C. Die oben genannte Titelverbindung wird dadurch erhalten, daß die Reaktionslösung bei Raumtemperatur in 250 ml absolutem Methanol unter Rühren eingegossen wird, was zur Bildung der Titelverbindung als farblosen Niederschlag führt. Der so erhaltene Niederschlag wird abgesaugt, gut mit Methanol nachgewaschen und anschließend in 300 ml destilliertem Wasser gelöst und über eine Ultrafiltrationsmembran (YM-3, Amicon) filtriert. Der verbleibende Rückstand wird in Wasser aufgenommen und gefriergetrocknet.

Ausbeute: 1,22 g (87,2 % d. Th.) als farbloses Lyophilisat.

Wassergehalt: 5,98 %

Elementaranalyse (berechnet auf wasserfreie Substanz):

15 **ber**.: **C 43**,35 H 6,84 N 9,71 Na 9,89 **qef**.: **C 43**,54 H 6,92 N 9,65 Na 10.01

Nach Elementaranalyse als auch colorimetrischer Titration mit 0,0025 molare Gadoliniumsulfat-Maßlösung, in Gegenwart von Xylenorange als Indikator, ergibt sich ein DTPA-Beladunsgrad des Polymers von 56.8 % (entsprechend 18 DTPA-Einheiten pro Molekül). Nach quantitativer Ninhydrinreaktion sind in der Titelverbindung keine freien Aminofunktionen mehr nachweisbar.

b) 32er-DSM-Polyamin-(Gd-DTPA-Amid)₁₈-(O-β-D-Galactopyranosyl-(1→4) D-glucono-1,5-lacton-Amid)₁₄-Konjugat [als Natrium-Salz]

0,5 g (0,03 mmol; entsprechend 0,54 mmol an DTPA) der Titelverbindung aus Beispiel 20a) werden in Analogie wie für Beispiel 1c) beschrieben mit 143 mg (0,55 mmol) Gadoliniumoxid, gelöst in 7,5 ml destilliertem Wasser, komplexiert. Nach Aufarbeitung und Gefriertrocknung erhält man 0,53 g (98,0 % d. Th.) der Titelverbindung als amorphes Pulver.

Wassergehalt: 7,23 %

30

Elementaranalyse (berechnet auf wasserfreie Substanz):

ber.: C 39.59 H 6.26 N 8.87 Gd 15.45 Na 2,26 gef.: C 39.66 H 6.18 N 8.97 Gd 15,60 Na 2,30

5

Beispiel 21

gefriergetrocknet.

64er-DSM-Polyamin-(Gd-DTPA-Amid)₃₈-(O- β -D-Galactopyranosyl-(1 \rightarrow 4)-D-glucono- 1,5-lacton-Amid)₂₆-Konjugat [als Natrium-Salz]

10

a) 64er-DSM-Polyamin-(DTPA-Amid)₃₈-(O- β -D-Galactopyranosyl-(1 \rightarrow 4)-D-glucono-1,5-lacton-Amid)₂₆-Konjugat [als Natrium-Salz]

1,0 g (0,044 mmol; entsprechend 1,14 mmol an freien Aminofunktionen) der Titelverbindung aus Beispiel 1a) werden bei Raumtemperatur in 10 ml 15 absolutem Dimethylsulfoxid suspendiert. Anschließend gibt man eine Lösung von 2,55 g (7,12 mmol; O- β -D-Galactopyranosyl-(1 \rightarrow 4)-D-glucono-1,5-lacton [Darstellung nach den in der Literatur beschriebenen Verfahren: (a) Williams, T. et al., (b) Kobayashi, K., Sumitomo, H., Ina, Y., Polym. J. 1985, 17, 567, (c) Hiromi Kitano, Katsuko Sohda, and Ayako Kosaka, Bioconjugate Chem. 1995, 20 6, 131-134] in 20 ml absolutem Dimethylsulfoxid tropfenweise hinzu und rührt die Reaktionslösung 1 h bei 40°C. Die oben genannte Titelverbindung wird dadurch erhalten, daß die Reaktionslösung bei Raumtemperatur in 250 ml absolutem Methanol unter Rühren eingegossen wird, was zur Bildung der Titelverbindung als farblosen Niederschlag führt. Der so erhaltene Niederschlag 25 wird abgesaugt, gut mit Methanol nachgewaschen und anschließend in 300 ml destilliertem Wasser gelöst und über eine Ultrafiltrationsmembran (YM-3, Amicon) filtriert. Der verbleibende Rückstand wird in Wasser aufgenommen und

Ausbeute: 1,32 g (90,4 % d. Th.) als farbloses Lyophilisat. Wassergehalt: 3,92 %

Elementaranalyse (berechnet auf wasserfreie Substanz):

ber.: C 43,41 H 6,09 N 9,84 Na 10,49 gef.: C 43,60 H 6,31 N 9,95 Na 10,70

WO 99/32154 PCT/EP98/07927

Nach Elementaranalyse als auch colorimetrischer Titration mit 0,0025 molare Gadoliniumsulfat-Maßlösung, in Gegenwart von Xylenorange als Indikator, ergibt sich ein DTPA-Beladunsgrad des Polymers von 59,8 % (entsprechend 38 DTPA-Einheiten pro Molekül). Nach quantitativer Ninhydrinreaktion sind in der Titelverbindung keine freien Aminofunktionen mehr nachweisbar.

 b) 64er-DSM-Polyamin-(Gd-DTPA-Amid)₃₈-(O-β-D-Galactopyranosyl-(1→4)-D-glucono-1,5-lacton-Amid)₂₆-Konjugat [als Natrium-Salz]

1,0 g (0,03 mmol; entsprechend 1,14 mmol an DTPA der Titelverbindung aus Beispiel 21a) werden in Analogie wie für Beispiel 1c) beschrieben mit 0,30 g (1,15 mmol) Gadoliniumoxid, gelöst in 10 ml destilliertem Wasser, komplexiert. Nach Aufarbeitung und Gefriertrocknung erhält man 1,06 g (96,3 % d. Th.) der Titelverbindung als amorphes Pulver.

Elementaranalyse (berechnet auf wasserfreie Substanz):

ber.: C 39.44 H 5,45 N 8.94 Gd 16,30 Na 2,38 20 gef.: C 39.53 H 5,53 N 9.02 Gd 16,44 Na 2,41

Beispiel 22

Wassergehalt: 7,23 %

5

10

- 25 64er-DSM-Polyamin-(Gd-Gly Me-DOTA-Amid)₃₈ -[1-O-(4-Thioureido-tetraethylenglycolyl-pheny)- β-D-galactopyranosyl]₂₆-Konjugat
 - a) 1-O-[4-Nitrophenyl]-tetraethylenglycol
- 863,2 g (5 mol) Tetraethylenglycol werden in 2,5 l wasserfreien Toluol gelöst und bei Raumtemperatur nacheinander mit 159,4 g (2,5 mol) 88 %igem Kaliumhydroxydpulver und 7,5 g Tetrabutylammoniumhydrogensulfat versetzt. Bei 0°C wird dann unter starkem Rühren eine Lösung von 53 ml (500 mmol) 4-Fluornitrobenzol in 500 ml wasserfreiem Toluol tropfenweise addiert. Nach beendeter Zugabe wird noch 4 Stunden bei 0°C und 12 Stunden bei Raumtemperatur nachgerührt. Zur Aufarbeitung wird das Reaktionsgemisch in 2000 ml Eiswasser eingerührt und anschließend wird die Toluolphase abgetrennt und

die wässrige Phase erschöpfend mit Toluol extrahiert. Nach dem Waschen der vereinigten organischen Phasen mit Wasser, wird über Natriumsulfat getrocknet, filtriert und das Lösungsmittel im Vakuum bis zur Trockne abgezogen. Den verbleibenden, leicht gelblich gefärbte ölige Rückstand wird säulenchromatographisch gereinigt (Eluent: Essigester/ Hexan= 3:1). Man erhält 135,8 g (86,1 % d. Th.) eines leicht gelblich gefärbten Öls.

Elementaranalyse:

ber.: C 53,33 H 6,71 N 4,44 10 gef.: C 53,27 H 6,68 N 4,50

b) 2,3,4,6-Tetraacetyl-β-D-galactopyranosyl-1-O-[(4-Nitrophenyl)-tetraethylenglycol]

10 g β-D-Galactosepentaacetat (Kommerziell erhältlich; Aldrich) werden in 40 ml absolutem 1,2-Dichlorethan gelöst und mit einer Lösung von 8,0 g (25,6 mmol) der Titelverbindung aus Beispiel 22a) in 15 ml 1,2-Dichlorethan versetzt. Anschließend werden 3,9 ml (33,3 mmol) Zinntetrachlorid bei Raumtemperatur langsam zugetropft und die so erhaltene Reaktionslösung wird 12 h bei Raumtemperatur nachgerührt. Zur Aufarbeitung wird mit Wasser versetzt, die organische Phase abgetrennt und die verbleibende wässrige Phase erschöpfend mit Dichlormethan extrahiert. Nach dem Trocknen der organischen Phasen über Natriumsulfat wird filtriert und das Lösungsmittel im Vakuum bis zur Trockne abgezogen. Der verbleibende ölige Rückstand wird mittels Säulenchromatographie aufgereinigt (Eluent: Dichlormethanol/Methanol= 20:1).

Man erhält 14,6 g (88,2 % d. Th.) der oben genannten Titelverbindung als

Elementaranalyse:

farbloses ÖL

ber.: C 52,09 H 6,09 N 2,17 gef.: C 52,13 H 6,11 N 2,21

15

20

25

c) β-D-Galactopyranosyl-1-O-[(4-Nitrophenyl)-tetraethylenglycol]

33,93 g (52,56 mmol) der Titelverbindung aus Beispiel 22b) werden in 680 ml absolutem Methanol gelöst und mit 0,8 g (14,8 mmol) Natriummethanolat versetzt. Nach einer Reaktionszeit von 12 Stunden bei Raumtemperatur wird die Reaktionslösung durch portionsweise Zugabe von IRA-120-(H⁺)-Kationenaustauscher[®] neutralisiert, vom Austauscher abgesaugt und das Lösungsmittel im Vakuum bis zur Trockne abgezogen. Die so erhaltene Titelverbindung (23,3 g; 95,5 % d. Th.) wird ohne weitere Reinigung direkt für den nachfolgenden Reduktionsschritt eingesetzt.

Elementaranalyse:

ber.: C 50,31 H 6,54 N 2,93 gef.: C 50,48 H 6,74 N 3,07

15

25

10

5

d) β-D-Galactopyranosyl-1-O-[(4-aminophenyl)-tetraethylenglycol]

Die Reduktion von 14,61 g (30,6 mmol) der Titelverbindung aus Beispiel 22c)
20 erfolgt nach den in der Literatur beschriebenen Vorgehensweisen, [siehe zum Beispiel:

Taylor, J.K. et al., J. Chem. Soc., Chem. Commun.; 1993, 1410; Goldstein I.J., Methods in Enzymologie, Vol. XXVII, Part B., 212-219, 1972] unter Verwendung von Wasserstoff (1 atm.) als Reduktionsmittel, Palladium (10 %) auf Bariumsulfat als Katalysator und wasserfreiem Methanol als Lösungsmittel. Nach literaturbeschriebener Aufarbeitung erhält man 13,15 g (96 % d. Th.) der Titelverbindung als farbloses ÖI.

Elementaranalyse (berechnet auf wasserfreie Substanz):

30 ber.: C 53.68 H 7.43 N 3.13 gef.: C 53.43 H 7.60 N 3.20

- e) β-D-Galactopyranosyl-1-O-[(4- isothiocyanatophenyl)-tetraethylenglycol]
- Durch literaturbekannte Umsetzung [vgl.: J.Goldstein, D.H. Buss, J. Chem. Soc. C, (1968), 1457] von 13,24 g (30,0 mmol) der Titelverbindung aus Beispiel 22d) mit insgesamt 5.1 ml Thiophosgen in 850 ml 80 %igem

wässrigem Ethanol, erhält man nach Aufarbeitung 12,62 g (86% d. Th.) der oben genannten Titelverbindung als farbloses Öl.

Elementaranalyse (berechnet auf wasserfreie Substanz):

5 ber.: C 53,26 H 6,60

N 2.96

S 6,77

gef.: C 53,13

H 6,69

N 3.04

S 6.84

f) 10-[1-Carboxymethylcarbamoyl)-ethyl]-1,4,7,10-tetraazacyclododecan-10 1,4,7-triessigsäure

77 g (103,1 mmol) der Titelverbindung aus Beispiel 11d) werden in 500 ml Trifluoressigsäure gelöst und 3 Stunden bei Raumtemperatur gerührt. Man dampft zur Trockne ein, nimmt den Rückstand in 300 ml Wasser auf und gibt die Lösung auf eine Säule, gefüllt mit Reillex® 425 PVP. Man eluiert mit Wasser. Die produkthaltigen Fraktionen werden vereinigt und zur Trockne eingedampft, der Rückstand wird aus Methanol/Aceton umkristallisiert. Ausbeute: 44,04 g (84 % d. Th.) eines farblosen, hygroskopischen Feststoffes.

Wassergehalt: 6.5 % 20

Elementaranalyse (berechnet auf wasserfreie Substanz):

ber.: C 47,99

H 6,99

N 14,73

gef.: C 47,83

H 7,12

N 14,55

25

- g) Gadolinium-Komplex der 10-[1-Carboxymethylcarbamoyl)-ethyl]-1,4,7,10tetraazacyclododecan-1,4,7-triessigsäure
- Zu 40 g (84,12 mmol) der Titelverbindung aus Beispiel 22f), gelöst in 400 ml Wasser, gibt man 15,27 g (42,06 mmol) Gadoliniumoxid und erwärmt 3 h auf 30 90°C. Man dampft zur Trockne ein (Vakuum) und kristallisiert den Rückstand aus 90 % aqu. Ethanol um. Die Kristalle werden abgesaugt, einmal mit Ethanol, dann mit Aceton und zum Schluß mit Diethylether gewaschen und im Vakuumofen bei 130°C getrocknet (24 Stunden).
- Ausbeute: 50,53 g (93 % d. Th.) eines farblosen kristallinen Pulvers 35 Wassergehalt: 2,5 %

Elementaranalyse (berechnet auf wasserfreie Substanz):

ber.: C 36,24 H 4,80 N 11,12 Gd 24,97 gef.: C 36,35 H 4,95 N 10,98 Gd 24,80

5

h) 64er-DSM-Polyamin(Gd-Gly-Me-DOTA-Amid)38-Konjugat

Eine gerührte Suspension von 5,0 g (7,95 mmol) der Titelverbindung aus Beispiel 22g) in 15 ml absolutem Dimethylsulfoxid wird bei 70°C mit 0,68 g (15,9 mmol) Lithiumchlorid versetzt. Nach 30 Minuten bei 70°C wird die nun 10 klare Reaktionslösung portionsweise mit insgesamt 1,83 g (15,9 mmol) N-Hydroxysuccinimid versetzt und das Reaktionsgemisch noch 1 Stunde bei dieser Temperatur gehalten. Nach dem Abkühlen auf 13°C wird mit 4,52 g (23,85 mmol) Dicyclohexylcarbodiimid versetzt und die Reaktionslösung noch 1 weitere Stunde bei 13°C, gefolgt von 12 Stunden bei 22°C, gerührt. Die so 15 erhaltene Reaktionslösung des N-Hydroxysuccinimidesters der Titelverbindung aus Beispiel 22g) wird nun bei 22°C tropfenweise mit einer Lösung von 1,43 g (0,20 mmol, entsprechend 13,23 mmol an freien Aminfunktionen), 64er-DSM-Polyamin, gelöst in 15 ml absolutem Dimethylsulfoxid, versetzt und weitere 12 Stunden bei Raumtemperatur gerührt. Zur Aufarbeitung wird die Reak-20 tionslösung bei 22°C in 1,5 l Aceton eingetropft, wobei die Titelverbindung als farbloser Niederschlag ausfällt. Der Niederschlag wird abgesaugt, in 200 ml destilliertem Wasser gelöst und über eine YM3-Ultrafiltrationsmembran (AMICON ®) dreimal ultrafiltriert. Der verbleibende Rückstand wir in 300 ml destilliertem Wasser gelöst, filtriert und gefriergetrocknet. 25 Ausbeute: 4,0 g (86,0 % d. Th., bezogen auf eingesetztes Polyamin) der oben genannten Titelverbindung als amorphen und farblosen Feststoff.

Elementaranalyse (berechnet auf wasserfreie Substanz):

Wassergehalt: 7,67 %

ber.: C 37.06 H 5.24 N 11.37 Gd 25.54 gef.: C 37.13 H 5,37 N 11.22 Gd 25.32

Nach Elementaranalyse ergibt sich ein Beladungsgrad des Polymers mit 59,3 % Gd-Gly-Me-DOTA (entsprechend 38 Gd-Gly-Me-DOTA-Einheiten pro Molekül). Die Bestimmung der im Polymer verbliebenen freien Aminofunktionen mittels

Ninhydrin und TNBS-Methode liefert als Mittelwert 40,7 % an freien Aminogruppen, d. h. im Polymermolekül liegen 26 freie Aminofunktion vor.

 i) 64er-DSM-Polyamin-(Gd-Gly Me-DOTA-Amid)₃₈ -[1-O-(4-Thioureido-tetraethylenglycolyl-pheny)- β-D-galactopyranosyl]₂₆-Konjugat

Auf analoge Weise wie in Beispiel 1b) beschrieben, liefert die Umsetzung von 4,0 g (0,17 mmol,entsprechend 4,42 mmol an freien Aminfunktionen) der Titelverbindung aus Beispiel 22h) mit 10.92 g (23,0 mmol) der Titelverbindung aus Beispiel 22e) nach Aufarbeitung 5,04 g (83,0 % d. Th. bezogen auf eingesetztes Polyamin) der oben genannten Titelverbindung als farbloses Lyophilisat.

15 Elementaranalyse (berechnet auf wasserfreie Substanz):

ber.: C 42.59 H 5.70 N 7.44 S 2,33 Gd 16.71 gef.: C 42.38 H 5.84 N 7.63 S 2,43 Gd 16.89

Die quantitative Ninhydrinreaktion als auch die TNBS-Methode verlaufen negativ, d. h. das polymere Produkt enthält keine freien Aminofunktionen. Aus dem molaren Schwefelwert der Elementaranalyse der Titelverbindung ergibt sich ein Beladungsgrad des Polymers mit 26 β-D-Galactoseresten und 38 Gd-Gly-Me-DOTA Komplexen pro Molekül.

25 Beispiel 23

10

20

30

64er-DSM-Polyamin-(Gd-Gly Me-DOTA-Amid) $_{38}$ -[1-O-(4- Thioureidotetraethylenglycolyl-pheny)- α -L-fucopyranosyl] $_{26}$ -Konjugat

a) α-L-Fucopyrannosyl-1-O-[(4-isothiocyanatophenyl)-tetraethylenglycol]

Auf analogem Wege, wie in den Beispielen 22a) bis 22e) für die Bildung der Titelverbindung aus Beispiel 22e) beschrieben, liefert die Umsetzung von 12,76 g α-L-Fucosetetraaacetat (38,4 mmol; Kommerziell erhältlich; Sigma) 13,16 g (72,4 % d. Th.; über 4 Syntheseschritte) der oben genannten Titelverbindung als farbloses Öl.

Elementaranalyse (berechnet auf wasserfreie Substanz):

ber.: C 52.26 H 6,60 N 2.96 S 6,77 gef.: C 52,44 H 6,69 N 3.08 S 6,68

5

- b) 64er-DSM-Polyamin-(Gd-Gly Me-DOTA-Amid) $_{38}$ [1-O-(4-Thioureido-tetra-ethylenglycolyl-pheny)- $_{\alpha}$ -L-fucopyranosyl] $_{26}$ -Konjugat
- Durch eine analoge Reaktionsführung, wie in Beispiel 1b) beschrieben, führt die Umsetzung von 5,0 g (0,21 mmol, entsprechend 5,58 mmol an freien Aminofunktionen), der Titelverbindung aus Beispiel 22h) mit 13,73 g (29,0 mmol) der Titelverbindung aus Beispiel 23a) zur Bildung von 6,48 g (86,3 % d. Th.; bezogen auf eingesetztes Polyamin) der oben genannten Titelverbindung als farbloses Lyophilisat.

Elementaranalyse (berechnet auf wasserfreie Substanz):

ber.: C 42.59 H 5.70 N 7.44 S 2,33 Gd 16.71 gef.: C 42.38 H 5.84 N 7.63 S 2,43 Gd 16.89

20

25

Die quantitative Ninhydrinreaktion als auch die TNBS-Methode verlaufen negativ, d. h. das polymere Produkt enthält keine freien Aminofunktionen. Aus dem molaren Schwefelwert der Elementaranalyse der Titelverbindung ergibt sich ein Beladungsgrad des Polymers mit $26~\alpha$ -L-Fucoseresten und 38~Gd-Gly-Me-DOTA Komplexen pro Molekül.

Beispiel 24

- 30 64er-DSM-Polyamin-(Gd-Gly Me-DOTA-Amid)₃₈ -[1-O-(4- Thioureido-tetraethylenglycolyl-pheny)-α-D-mannopyranosyl]₂₆-Konjugat
 - a) α-D-Mannopyrannosyl-1-O-[(4-isothiocyanatophenyl)-tetraethylenglycol]
- Auf analogem Wege, wie in den Beispielen 22a) bis 22e) für die Bildung der Titelverbindung aus Beispiel 22e) beschrieben, führt die Umsetzung von 15 g α-D-Mannosepentaacetat (38,4 mmol; Kommerziell erhältlich; Sigma) zur

Bildung von13,22 g (72,4 % d. Th.; über 4 Syntheseschritte) der oben genannten Titelverbindung als farbloses Öl.

Elementaranalyse (berechnet auf wasserfreie Substanz):

ber.: C 53,26

H 6,60

N 2.96

S 6,77

gef.: C 53,13

5

10

15

25

3 H 6,69

N 3.04

S 6,84

b) 64er-DSM-Polyamin-(Gd-Gly Me-DOTA-Amid)₃₈ - [1-O-(4-Thioureido-tetra-ethylenglycolyl-pheny)-α-D-mannopyranosyl]₂₆-Konjugat

Durch eine analoge Reaktionsführung, wie in Beispiel 1b) beschrieben, führt die Umsetzung von 5,0 g (0,21 mmol, entsprechend 5,58 mmol an freien Aminofunktionen), der Titelverbindung aus Beispiel 22h) mit 13,8 g (29,0 mmol) der Titelverbindung aus Beispiel 24a) zur Bildung von 6,48 g (86,3 % d. Th.; bezogen auf eingesetztes Polyamin) der oben genannten Titelverbindung als farbloses Lyophilisat.

Elementaranalyse (berechnet auf wasserfreie Substanz):

20 ber.: C 42.59

H 5.70

N 7.44

S 2,33

Gd 16.71

gef.: C 42.38

H 5.84

N 7.63

S 2,43

Gd 16.89

Die quantitative Ninhydrinreaktion als auch die TNBS-Methode verlaufen negativ, d. h. das polymere Produkt enthält keine freien Aminofunktionen. Aus dem molaren Schwefelwert der Elementaranalyse der Titelverbindung ergibt sich ein Beladungsgrad des Polymers mit $26~\alpha$ -D-Mannoseresten und 38~Gd-Gly-Me-DOTA Komplexen pro Molekül.

30 Beispiel 25

64er-DSM-Polyamin-(Gd-Gly Me-DOTA-Amid) $_{38}$ - [1-O-(4-Thioureido-tetra-ethylenglycolyl-pheny)- β -D-glucopyranosyl] $_{26}$ -Konjugat

a) 1-O-[4-Isothiocyanatophenyl]-tetraetylenglycolyl-β-D-glucopyranose

Auf analogem Wege wie in den Beispielen 22a) bis 22e) für die Bildung der Titelverbindung aus Beispiel 22e) beschrieben, führt die Umsetzung von 8,52 g (21,77 mmol) β-D-Glucosepentaacetat [Darstellung gemäß: Rosemann S., et al., Biochemistry, Vol. 8, No. 4, 1969, 1351-1359; Prihar, Behrmann,

Biochemistry 1973, 12:997-1000 ;zu analogen Synthesen vgl. auch: Monsigny, M., et al., Biol. Cell., 51, 187 (1984)] zur Bildung von 8.17 g (79 % d. Th. über 4 Syntheseschritte) der oben genannten Titelverbindung als farbloses Öl.

10 Elementaranalyse (berechnet auf wasserfreie Substanz):

ber.: C 53,26 H 6,60 N 2.96 S 6,77 gef.: C 53,18 H 6,72 N 3.09 S 6,84

b) 64er-DSM-Polyamin-(Gd-Gly Me-DOTA-Amid)₃₈ - [1-O-(4-Thioureido-tetraethylenglycolyl-pheny)- β-D-glucopyranosyl]₂₆-Konjugat

Durch eine analoge Reaktionsdurchführung wie in Beispiel 1b) beschrieben, führt durch Umsetzung von 4,0 g (0,17 mmol, entsprechend 4,42 mmol an freien Aminfunktionen) der Titelverbindung aus Beispiel 22h) mit 10,92 g (23,0 mmol) der Titelverbindung aus Beispiel 25a) zur Bildung von 4,86 g (80,5 % d. Th., bezogen auf eingesetztes Polyamin) der oben genannten Titelverbindung als farbloses Lyophilisat.

25

20

Elementaranalyse (berechnet auf wasserfreie Substanz):

ber.: C 46,19 H 5,95 N 9,58 S 2,82 Gd 9,87 gef.: C 46,30 H 5,90 N 9,69 S 2,66 Gd 9,78

30

Beispiel 26

Lymphknotenanreicherung nach i.v. Injektion

Die Titelverbindung aus **Beispiel 2** [64er-DSM-Polyamin-(Gd-DTPA)₃₈-[1-(4-Thioureidophenyl)-α-D-mannopyranosyl]₂₆-Konjugat] wird in einer Dosierung von 200 μmol Gd/kg Körpergewicht in Ratten injiziert. Zu verschiedenen

Zeitpunkten nach der Substanzapplikation wird die Gd-Konzentration in den Geweben des mononukleären phagozytierenden Systems (MPS; Leber, Milz, mesenteriale und periphere Lymphknoten) mittels ICP-AES bestimmt.

Gd-Anreicherung [μ moi/l] in Geweben des MPS 10 min, 1h und 24h nach intravenöser Applikation von 200 μ moi/kg Titelverbindung aus Beispiel 2 (MW \pm SD, n =3)

	Gd-Konzentration [µmol/l]										
	10 min p.i.			1h p.i.			24h p.i.				
Leber	393	±	30	530	±	22	643	±	58		
Milz	236	±	24	261	±	38	503	±	101		
mes. LK	496	±	61	752	±	143	1274	±	140		
periph. LK	286	±	51	638	±	73	1258	±	231		

Die Zunahme der Gd-Konzentrationen ist in den Lymphknoten am stärksten ausgeprägt. Bereits ab 1h p.i. ist auch die absolute Gd-Konzentration in den Lymphknoten deutlich höher als in Leber und Milz. Die Substanz reichert sich in allen Lymphknotengruppen ähnlich gut an, denn die Gd-Konzentration ist in den mesenterialen und peripheren Lymphknoten gleichmäßig verteilt. Somit wird das Ziel einer Substanzanreicherung in allen Lymphknotengruppen von dieser, aber auch von den anderen, hier beschriebenen , erfindungsgemäßen Substanzen erfüllt. Aufgrund der äußerst hohen Gd-Konzentration in den

Lymphknoten 24h p.i. sowie einer sehr hohen Relaxivity der erfindungsgemäßen Substanzen (R1(in Wasser) = 17.0 L/mmol*sec) kann für die intravenöse MR-Lymphographie mit diesen Substanzen auch mit sehr geringen Dosierungen (≥10 μmol Gd/kg) gearbeitet werden.

20

5

10

15

Beispiel 27

MR-Imaging nach i.v. Injektion

Die Titelverbindung aus Beispiel 24 [64er-DSM-Polyamin-(Gd-Gly Me-DOTA-Amid)₃₈ -[1-O-(4-Thioureido-tetraethylenglycolyl-pheny)-α-D-mannopyranosyl]₂₆-Konjugat wird in einer Dosierung von 200 μmol Gd/kg Körpergewicht in Ratten injiziert. Die Signalbeeinflussung wird in verschiedenen Lymphknotengruppen *ex vivo* untersucht.

T1-gewicht tes ex vivo MR-lmage (SE 400/15) von in Agar ingebetteten Lymphknot ngrupp n nach intravenöser Applikation v n 200 μ mol der Titelverbindung aus Beispiel 24 in Ratten (Abbildungen 1 und 2)

5

Auch in der Bildgebung wird die Eignung der erfindungsgemäßen Substanzen für die intravenöse MR-Lymphographie deutlich, denn in allen untersuchten Lymphknotengruppen kann 24h p.i. ein deutliches Enhancement beobachtet werden.

5

Patentansprüch

- Konjugate bestehend aus einem aminogruppen-enthaltenden dendritischen Polymeren, dessen Zweige aus Vinylcyanid-Einheiten hergestellt sind, Metallion(en) enthaltenden signalgebenden Gruppe(n) und Mono- oder Oligosacchariden sowie gegebenenfalls Kationen anorganischer und/oder organischer Basen, Aminosäuren oder Aminosäureamide.
- 2. Konjugate gemäß Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß sie gemäß der allgemeinen Formel I aufgebaut sind

$$P(K)_m(L-Z)_n$$
 (1),

worin

- P für ein k Aminogruppen von denen (n+m) jeweils um ein Wasserstoffatom vermindert sind - enthaltendes dendritisches Polymer, dessen Zweige aus Vinylcyanid-Einheiten hergestellt sind, wobei (n + m) ≤ k sein soll,
 - n und m jeweils für die ganzen Zahlen 1 bis 149,
 - k für die Zahlen 12 bis 150.
- 20 K für eine Metallion(en) enthaltende signalgebende Gruppe,
 - L für einen Linker und
 - Z für ein um eine Hydroxylgruppe vermindertes Mono- oder Oligosaccharid stehen.
- 3. Konjugate der allgemeinen Formel I gemäß Anspruch 2, dadurch gekennzeichnet, daß die Summe (n + m) der signalgebenden Gruppen (K) und der über L gebundenen jeweils um eine Hydroxylgruppe verminderten Monoder Polysaccharide (Z) gleich der Anzahl k der im Polymeren enthaltenden Aminogruppen ist.

- 4. Konjugate gemäß Anspruch 3, dadurch gekennzeichnet, daß k für die Zahlen 32 oder 64 steht.
- 5. Konjugate der allgemeinen Formel I gemäß Anspruch 2, dadurch gekennzeichnet, daß P für ein k Aminogruppen, von denen (n + m) jeweils um ein
 Wasserstoffatom vermindert sind, enthaltendes dendritisches Polymer steht,
 dessen Äste aus Acrylnitril oder Methacrylnitril aufgebaut sind.

(II),

(III),

6. Konjugate der allgemeinen Formel I gemäß Anspruch 2, dadurch gekennzeichnet, daß sie als signalgebende Gruppe K einen Chelatkomplex bestehend aus einem Rest der allgemeinen Formel II, III, IV, V oder VI enthalten.

5

$$R^{1}OOC$$
 N
 N
 N
 N
 $COOR^{1}$
 $C=O$

10

$$R^{1}OOC - V-T^{\frac{1}{2}---}$$
 $R^{1}OOC - V-T^{\frac{1}{2}---}$
 $R^{1}OOC - V-T^{\frac{1}{2}---}$
 $R^{1}OOC - COOR^{1}$
 $COOR^{1}$
 $COOR^{1}$
 $COOR^{1}$

15

(V),

(VI),

5 worin

10

15

20

25

R¹ unabhängig voneinander ein Wasserstoffatom oder ein Metallionenäquivalent der Elemente der Ordnungszahlen 20-32, 37 - 39, 42 - 44, 49 oder 57-83.

R² ein Wasserstoffatom, einen geradkettigen oder verzweigten C₁-C₇-Alkylrest, einen Phenyl- oder Benzylrest,

V eine -
$$CH_2$$
- $(CH_2)_0$ - $(O)_p$ gruppe mit

o in der Bedeutung der Zahlen 0 bis 10,

p und I jeweils in der Bedeutung der Ziffern 0 oder 1, mit der Maßgabe, daß p nur dann für die Ziffer 1 steht wenn I die Ziffer 1 bedeutet.

T¹ eine -NHCS- oder -CO-gruppe,

eine -CHR³-CONR³-M¹- oder -CH₂-CH(OH)-M²- gruppe mit R³ unabhängig voneinander in der Bedeutung von R² oder der Gruppe -CH₂-(CH₂)₀-COOH und M¹ und M² jeweils in der Bedeutung eines Phenylenrestes oder einer geradkettigen, verzweigten, gesättigten oder ungesättigten C₁-C₂₀-Alkylenkette, die gegebenenfalls substituiert ist durch 1-5 (CH₂)₀-COOH, 1-5 OR² -reste oder 1-8 Sauerstoffatome, 1-2-NH-, 1-2-C(=NH)-, 1-5-CONR³-, 1-5-NR³CO-, 1-2 Phenylen- oder 1-2 Phenylenoxygruppen enthält, bedeuten, mit der Maßgabe, daß mindestens zwei der Reste R¹ für Metallionenäquivalente der Elemente der oben genannten Ordnungszahlen stehen.

7. Konjugate gemäß Anspruch 6, dadurch gekennzeichnet, daß M¹ für eine Gruppe

$$\alpha$$
 — CH_2 — β , α — $(CH_2)_z$ — β , α — CH_2 - CH_2 -

10 α - CH₂-CH₂-CO-NH(CH₂)₆- β , α -(CH₂)₅- β ,

steht, wobei α die Verknüpfungsstelle an den Rest-CONR 3 und ß die Verknüp-

fungsstelle an T¹ angibt.

15

8. Konjugate gemäß Anspruch 6, dadurch gekennzeichnet, daß M² für eine Gruppe

$$\begin{array}{c} \text{CH}_2\text{COOH} \\ \\ \alpha \longrightarrow \text{CH}_2 \longrightarrow \beta \text{, } \alpha \longrightarrow \text{CH}_2\text{-NHCO-(CH}_2)_{0\text{-1-CH}} \longrightarrow \beta \text{, } \alpha \longrightarrow \text{CH}_2\text{-NHCO-(CH}_2)_2 \text{ }_3\text{--}\beta \\ \\ \alpha \longrightarrow \text{CH}_2 \longrightarrow \beta \text{ } \alpha \longrightarrow \text{CH}_2\text{-NHCO-CH}_2\text{-O-CH}_2 \longrightarrow \beta \text{ , } \alpha \longrightarrow \text{(CH}_2)_{\overline{9}} \longrightarrow \beta \end{array}$$

20

steht, wobei α die Verknüpfungsstelle an den Rest-CH(OH)-und ß die Verknüpfungsstelle an T^1 angibt.

25

 Konjugate gemäß Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß sie als Monosaccharide Hexosen, Pentosen oder N-Acetyl-neuraminosäure, die jeweils in der Pyranose- oder Furanose-Form vorliegen, oder deren Derivate enthalten.

15

20

- 10. Konjugate gemäß Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß sie als Monosaccharide Hexosen, die in der Pyranose-Form vorliegen, oder deren Derivate enthalten.
- 5 11. Konjugate gemäß Anspruch 9, dadurch gekennzeichnet, daß die Mono-saccharide als 2-Amino-2-deoxy-, N-Acetyl-2-amino-2-deoxy-, 6-Deoxy-, 2-Deoxy-, 5-Carboxy- oder 1-Amino-1-deoxy-Derivate vorliegen.
- 12. Konjugate gemäß Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß sie Oligosaccharide aufgebaut aus den Monosacchariden gemäß Anspruch 9 enthalten.
 - 13. Konjugate der allgemeinen Formel I gemäß Anspruch 2, dadurch gekennzeichnet, daß Z für ein am C-1-Atom um eine Hydroxylgruppe vermindertes Mono- oder Oligosaccharid steht.
 - 14. Konjugate der allgemeinen Formel I gemäß Anspruch 2, dadurch gekennzeichnet, daß Z für ein am C-2-Atom um eine Hydroxylgruppe vermindertes Mono- oder Oligosaccharid steht.
 - 15. Konjugate der allgemeinen Formel I gemäß Anspruch 2, dadurch gekennzeichnet, daß L für eine Gruppe T²-M³-X steht, wobei M³ für eine direkte Bindung steht oder die für M¹ angegebene Bedeutung hat, T² für eine NHCS-, -C(=NH)-, -CH₂- oder CO-gruppe steht und an P bindet, X für NH, CO, O und S steht und an Z bindet.
 - Konjugate gemäß Anspruch 15, dadurch gekennzeichnet, daß M³ für eine direkte Bindung oder für die Gruppen

(III),

$$\gamma$$
 - (CH₂)₂-CO-(CH₂)₃- δ

steht, wobei γ die Verknüpfungsstelle an X und δ die Verknüpfungsstelle an T² angibt.

5

17. Verfahren zur Herstellung von Konjugaten der allgemeinen Formel I gemäß Anspruch 1,

$$P(K)_{m}(L-Z)_{n}$$
 (1),

10 worin

- P für ein k Aminogruppen von denen (n+m) jeweils um ein Wasserstoffatom vermindert sind enthaltendes dendritisches Polymer, dessen Zweige aus Vinylcyanid-Einheiten hergestellt sind, wobei (n + m) ≤ k sein soll,
- n und m jeweils für die ganzen Zahlen 1 bis 149,
- 15 k für die Zahlen 12 bis 150,

K als eine magnetische(s) Metallion(en) enthaltende signalgebende Gruppe für einen Chelatkomplex bestehend aus einem Rest der allgemeinen Formel II, III, IV, V oder VI

20

$$R^{1}OOC - COOR^{1}$$
 $R^{1}OOC - COOR^{1}$
 $COOR^{1}$
 $COOR^{1}$
 $COOR^{1}$

5

$$R^{1}OOC-HC$$
 $V-T^{1}-\cdots$
 R^{2}
 $CH-COOR^{1}$
 $R^{1}OOC-HC$
 CH^{2}
 CH

10 worin

15

- R¹ unabhängig voneinander ein Wasserstoffatom oder ein Metallionenäquivalent der Elemente der Ordnungszahlen 20-32, 37 39, 42 44, 49 oder 57-83,
- R² ein Wasserstoffatom, einen geradkettigen oder verzweigten C₁-C₇-Alkylrest, einen Phenyl- oder Benzylrest,

o in der Bedeutung der Zahlen 0 bis 10,

5

15

(III'),

- p und I jeweils in der Bedeutung der Ziffern 0 oder 1, mit der Maßgabe, daß p nur dann für die Ziffer 1 steht, wenn I die Ziffer 1 bedeutet,
- T¹ eine -NHCS- oder -CO-gruppe,
- U eine -CHR³-CONR³-M¹- oder -CH₂-CH(OH)-M²- gruppe mit R³ unabhängig voneinander in der Bedeutung von R² oder der Gruppe -CH₂-(CH₂)_o-COOH und M¹ und M² jeweils in der Bedeutung eines Phenylenrestes oder einer geradkettigen, verzweigten, gesättigten oder ungesättigten C₁-C₂₀-Alkylenkette, die gegebenenfalls substituiert ist durch 1-5 (CH₂)_o-COOH, 1-5 OR² reste oder 1-8 Sauerstoffatome, 1-2-NH-, 1-2-C(=NH)-, 1-5-CONR³-, 1-5-
- NR³CO-, 1-2 Phenylen- oder 1-2 Phenylenoxygruppen enthält, bedeuten, mit der Maßgabe, daß mindestens zwei der Reste R¹ für Metallionenäquivalente der Elemente der oben genannten Ordnungszahlen stehen,
 - L für einen Linker und
 - Z für ein um eine Hydroxylgruppe vermindertes Mono- oder Oligosaccharid stehen, dadurch gekennzeichnet, daß
 - a) ein Polymer-komplex(bildner)-Konjugat der allgemeinen Formel VII

$$P(K')_{m}$$
 (VII),

worin

20 K' für einen Rest der allgemeinen Formel II', III', IV', V' oder VI'

$$R^{1'}OOC \longrightarrow N \qquad N \qquad N \qquad COOR^{1'}$$

$$COOR^{1'} \qquad (II'),$$

$$R^{1'}OOOC \longrightarrow N \qquad N \qquad N \qquad (II'),$$

$$R^{1}OOOC \longrightarrow N N N COOR^{1}$$
 $R^{2}OOC \longrightarrow COOR^{1}$

$$R^{1}OOC - N N N N COOR^{1}$$

$$R^{1}OOC - N N N N COOR^{1}$$

$$COOR^{1} COOR^{1}$$
(IV')

$$R^{1}OOC-HC$$
 N
 N
 N
 N
 $CH-COOR^{1}$
 R^{2}
 R^{2}
 R^{2}
 R^{2}
 R^{2}
 R^{2}
 $R^{3}OOC-HC$
 R^{2}
 R^{2}
 R^{2}
 R^{2}
 R^{2}
 R^{2}
 R^{2}
 R^{2}
 R^{2}

R¹OOC-HC N N CH-COOR¹

R¹OOC-HC N N CH-COOR¹

(VI')

worin

15 R¹ unabhängig voneinander für ein Wasserstoffatom, eine Säureschutzgruppe oder ein Metallionenäquivalent der Elemente der Ordnungszahlen 20-29, 39, 42, 44 oder 57-83 steht und

R², V, o, p, T und U die oben genannte Bedeutung haben,

20

10

L*-Z' (VIII),

worin

n' = 1 - 3 n

- 5 Z' die für Z genannte Bedeutung hat, wobei jedoch die in Z gegebenenfalls enthaltenen Carboxy-, Amino- und Hydroxygruppen gegebenenfalls geschützt sind,
 - L* für eine Gruppe T2'-M3'-X mit
- T^{2'} in der Bedeutung von -NCS, -C(=NH)OCH₃,- CHO, einer -CO-Fg-gruppe wobei

Fg für -CI, -F,
$$-OH$$
, $-O \longrightarrow NO_{2}$, $-O-N$, $-OCO \longrightarrow CI$, $-N_{3}$,

-O-CO-R 4 mit R 4 in der Bedeutung einer geradkettigen oder verzweigten C $_1$ -C $_7$ -Alkylkette,

15 M^{3'} die für M³ angegebene Bedeutung hat, wobei jedoch die in M³ gegebenenfalls enthaltenen Carboxygruppen gegebenenfalls geschützt sind, und

X für NH, CO, O und S steht, oder

20 b) ein Polymersaccharid-Konjugat der allgemeinen Formel IX

$$P(L'-Z')_{n} (IX),$$

worin

- 25 L' die für L genannte Bedeutung hat, wobei jedoch die in L gegebenenfalls enthaltenen Carboxygruppen gegebenenfalls geschützt sind und
 - P, Z' und n die oben genannte Bedeutung haben, mit m' Komplexen oder Komplexbildnern K*, wobei m' = 1 - 3 m ist und K* für Verbindungen der allgemeinen Formeln

(11"),

$$R^{1'}OOC - N N N N COOR^{1'}$$

$$R^{1'}OOC - R^{2} C=O$$

$$Fg$$

(111"),

(IV"),

5

(VI")

5

worin

R¹, R², V, U und Fg die oben genannte Bedeutung haben, und T¹ für -NCS, -CO-Fg, -C(=NH)OCH₃ oder -CHO steht oder

10

c) ein Polymer der allgemeinen Formel X

$$P-(H)_{k} \tag{X},$$

15

worin

P und k die oben angegebenen Bedeutungen haben, in einer Eintopfreaktion mit n' Mono- oder Oligosacchariden der allgemeinen Formel VIII

20

25

L*-Z'

(VIII),

(Il'a),

worin

n', L* und Z' die oben angegebenen Bedeutungen haben, mit m' Komplexen oder Komplexbildnern K*, wobei K* für Verbindungen der allgemeinen Formeln

(11"),

$$R^{1}OOC - N N N N COOR^{1}$$

$$R^{1}OOC - R^{2} C=O COOR^{1}$$

(III"),

5

(IV"),

5

10

worin

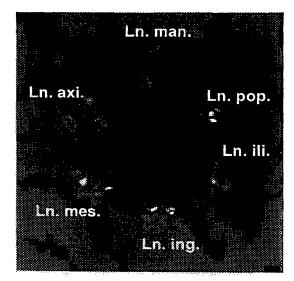
m', R¹', R², V, T¹', U und Fg die oben genannte Bedeutung haben, umgesetzt wird, wobei die gegebenenfalls notwendige Metallioneneinführung vor oder nach der gegebenenfalls notwendigen Abspaltung der Schutzgruppen erfolgt, mit der Maßgabe, daß falls R¹' für Schutzgruppen steht, diese vor der Metallioneneinführung abzuspalten sind.

- 15 18. Pharmazeutisches Mittel enthaltend mindestens ein Konjugat nach Anspruch 1, gegebenenfalls mit den in der Galenik üblichen Zusätzen.
- 19. Diagnostisches Mittel enthaltend mindstens ein Konjugat nach Anspruch 1,
 gegebenenfalls mit den in der Galenik üblichen Zusätzen für die NMR-Bildgebung.
- 20. Diagnostisches Mittel nach Anspruch 19, dadurch gekennzeichnet, daß es
 für die NMR-Lymphographie verwendet wird.

21. Diagnostisches Mittel enthaltend mindestens ein Konjugat nach Anspruch 1, gegebenenfalls mit den in der Galenik üblichen Zusätzen für die Röntgen-Diagnostik.

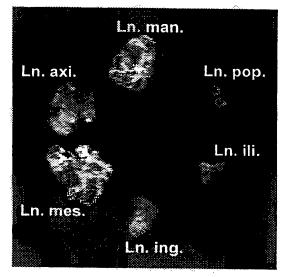
- 22. Diagnostisches Mittel enthaltend mindestens ein Konjugat nach Anspruch 1, gegebenenfalls mit den in der Galenik üblichen Zusätzen für die Radio-Diagnostik und Radio-Therapie.
- 23. Verwendung von mindestens einem physiologisch verträglichen Konjugat gemäß Anspruch 1 für die Herstellung von diagnostischen Mitteln für die NMR-Diagnostik.
- 24. Verwendung von mindestens einem physiologisch verträglichen Konjugat gemäß Anspruch 1 für die Herstellung von diagnostischen Mitteln für die NMR-Lymphographie.
- 25. Verfahren zur Herstellung der pharmazeutischen Mittel nach Anspruch18, dadurch gekennzeichnet, daß man das in Wasser oder physiologischer Salzlösung gelöste oder suspendierte Konjugat, gegebenenfalls mit den in der Galenik üblichen Zusätzen, in eine für die enterale oder parenterale Applikation geeignete Form bringt.

Abbildung 1



Präkontrast

Abbildung 2



24 h p.i.

ial Application No

PCT/EP 98/07927

A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTE	R
IPC 6 A61K49/00	

According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC

B. FIELDS SEARCHED

Minimum documentation searched (classification system followed by classification symbols)

A61K IPC 6

Documentation searched other than minimum documentation to the extent that such documents are included in the fields searched

Electronic data base consulted during the international search (name of data base and, where practical, search terms used)

MENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT		
Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.	
ASHTON, PETER R. ET AL: "Synthetic carbohydrate dendrimers. 3. Synthesis of glycodendrimers by modification of poly(propylene imine) dendrimers" CHEMEUR. J. (JUNE 1997), 3(6), 974-984 CODEN: CEUJED; ISSN: 0947-6539, XP002102633 see the whole document	1-25	
PEERLINGS, H. W. I. ET AL: "Synthesis of spacer-armed glucodendrimers based on the modification of poly(propylene imine) dendrimers" EUR. J. ORG. CHEM. (AUGUST 1998), (9), 1879-1886 CODEN: EJOCFK; ISSN: 1434-193X, XP002102634 see the whole document	1-25	
	ASHTON, PETER R. ET AL: "Synthetic carbohydrate dendrimers. 3. Synthesis of glycodendrimers by modification of poly(propylene imine) dendrimers" CHEM.—EUR. J. (JUNE 1997), 3(6), 974–984 CODEN: CEUJED; ISSN: 0947–6539, XP002102633 see the whole document PEERLINGS, H. W. I. ET AL: "Synthesis of spacer-armed glucodendrimers based on the modification of poly(propylene imine) dendrimers" EUR. J. ORG. CHEM. (AUGUST 1998), (9), 1879–1886 CODEN: EJOCFK; ISSN: 1434–193X, XP002102634 see the whole document	

Y Further documents are fisted in the continuation of box C.	Patent family members are listed in annex.
 Special categories of cited documents: "A" document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance "E" earlier document but published on or after the international filing date "L" document which may throw doubts on priority claim(s) or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason (as specified) "O" document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means "P" document published prior to the international filing date but later than the priority date claimed 	"T" later document published after the international filling date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention "X" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step when the document is taken alone "Y" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document is combined with one or more other such documents, such combination being obvious to a person skilled in the art. "&" document member of the same patent family
Date of the actual completion of the international search	Date of mailing of the international search report
12 May 1999	10/06/1999
Name and mailing address of the ISA	Authorized officer
European Patent Office, P.B. 5818 Patentlaan 2 NL - 2280 HV Rijswijk Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl, Fax: (+31-70) 340-3016	Veronese, A

Form PCT/ISA/210 (second sheet) (July 1992)





Intern 1al Application No PCT/EP 98/07927

Contempory Citation of occument, with medication-where appropriate, of the relevant paskages Y JAYARAMAN N ET AL: "SYNTHETIC CARBOHYDRATE-CONTAINING DENDRIMERS" CHEMISTRY - A EUROPEAN JOURNAL, vol. 3, no. 8, 1 August 1997, pages 1193-1199, X7000659530 see scheme 4 Y ISSBERNER J ET AL: "POLY(AMINE/IMINE) DENDRIMERS BEARING PLANAR CHIRAL TERMINAL GROUPS - SUNTHESIS AND CHIROPTICAL PROPERTIES" TETRAHERON: ASYMMETRY, vol. 7, no. 8, 1 July 1996, pages 2223-2232, X7002037330 see page 2228, last paragraph see "conclusions" see page 2229. Last paragraph see "conclusions" see page 2229. Last paragraph see page 2229. Last paragraph see page 2239. Last paragraph see page 324. "Synous and to tracer" THE JOURNAL OF NUCLEAR MEDICINE, vol. 38, no. 4, May 1997, pages 530-535, XP002033554 see page 531: "synthesis" see figure 1 see page 534, line 33-35 Y VERA D R ET AL: "A molecular receptor-binding contrast agent for magnetic resonance imaging of the liver." ACADEMIC RADIOLOGY, (1995 JUN) 2 (6) 497-506. JOURNAL CODE: CLV. ISSN: 1076-6332, XP00203555 United States see page 505, column 1, line 2-5; figure 1 ZHUO, REN XI ET AL: "Synthesis, relaxivity and biodistribution of novel magnetic resonance imaging (MRI) contrast agents; polylysine (Gd-DTPA/DOTA) with pendent galactose moieties as hepatocyte-targeting groups" CHIN. CHEM. LETT. (1997), 8(2), 157-160 CODEN: CCLEE7, February 1997, XP002083557 * See abstract and compounds in scheme 1 * DE 195 49 286 A (SCHERING AG) 26 June 1997 see examples 1H, 2G, 3G, 4B, see examples 1H, 2G, 3G, 4B, see examples SH, 6, 7G, 8G see claims 1-15	C.(Continu	nation) DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT	PC1/EP 98/07927
CARBOHYDRATE-CONTAINING DENDRIMERS" CHEMISTRY - A EUROPEAN JOURNAL, vol. 3, n. a. 8, 1 August 1997, pages 1193-1199, XP000659530 see Scheme 4 Y ISSBERNER J ET AL: "POLY(AMINE/IMINE) DENDRIMERS BEARING PLANAR CHIRAL TERMINAL GROUPS - SUNTHESIS AND CHIROPTICAL PROPERTIES" TETRAHEDRON: ASYMMETRY, vol. 7, no. 8, 1 July 1996, pages 2223-2232, XP002037380 see page 2228, Last paragraph see "conclusions" see page 2228, Last paragraph see "conclusions" see page 2228, last paragraph see "conclusions" see page 5248, last paragraph see figure 1 see page 531: "synthesis" see figure 1 see page 534, line 33-35 VERA D R ET AL: "A molecular receptor-binding contrast agent for magnetic resonance imaging of the liver." ACADEMIC RADIOLOGY, (1995 JUN) 2 (6) 497-506, JOURNAL CODE: CLV. ISSN: 1076-6332., XP002083555 United States see page 505, column 1, line 2-5; figure 1 ZHUO, REN XI ET AL: "Synthesis, relaxivity and biodistribution of novel magnetic resonance imaging off novel magnetic resonance imaging (RT) contrast agents: polylysine (6d-DTPA/DOTA) with pendent galactose moieties as hepatocyte-targeting groups" CHIN. CHEM. LETT. (1997), 8(2), 157-160 CODEN: CCLEET, February 1997, XP002083557 * See abstract and compounds in scheme 1 * DE 195 49 286 A (SCHERING AG) 26 June 1997 see examples 5H,6,7G,8G see claims 1-15			Relevant to claim No.
DENDRIMERS BEARING PLANAR CHIRAL TERMINAL GROUPS - SUNTHESIS AND CHIROPTICAL PROPERTIES" TETRAHEDRON: ASYMMETRY, vol. 7, no. 8, 1 July 1996, pages 2223-2232, XP002037380 see page 2228, last paragraph see "conclusions" see page 2229 DAVID R. VERA ET AL.: "Sentinel Node Imaging Via a Nonparticulate Receptor-Binding Radiotracer" THE JOURNAL OF NUCLEAR MEDICINE, vol. 38, no. 4, May 1997, pages 530-535, XP002083554 see page 531: "synthesis" see figure 1 see page 534, line 33-35 VERA D R ET AL: "A molecular receptor-binding contrast agent for magnetic resonance imaging of the liver." ACADEMIC RADIOLOGY, (1995 JUN) 2 (6) 497-506. JOURNAL CODE: CLV. ISSN: 1076-6332., XP002083555 United States see page 505, column 1, line 2-5; figure 1 ZHUO, REN XI ET AL: "Synthesis, relaxivity and biodistribution of novel magnetic resonance imaging (MRI) contrast agents: polylysine (Gd-DTPA/DOTA) with pendent galactose moieties as hepatocyte-tageting groups" CHIN. CHEM. LETT. (1997), 8(2), 157-160 CODEN: CCLEET, February 1997, XP002083557 * See abstract and compounds in scheme 1 * DE 195 49 286 A (SCHERING AG) 26 June 1997 see examples 5H,6,7G,86 see claims 1-15	Υ	CARBOHYDRATE-CONTAINING DENDRIMERS" CHEMISTRY - A EUROPEAN JOURNAL, vol. 3, no. 8, 1 August 1997, pages 1193-1199, XP000659530	1-25
Imaging Via a Nonparticulate Receptor-Binding Radiotracer" THE JOURNAL OF NUCLEAR MEDICINE, vol. 38, no. 4, May 1997, pages 530-535, XP002083554 See page 531: "synthesis" see figure 1 see page 534, line 33-35 VERA D R ET AL: "A molecular receptor-binding contrast agent for magnetic resonance imaging of the liver." ACADEMIC RADIOLOGY, (1995 JUN) 2 (6) 497-506, JOURNAL CODE: CLV. ISSN: 1076-6332., XP002083555 United States see page 505, column 1, line 2-5; figure 1 ZHUO, REN XI ET AL: "Synthesis, relaxivity and biodistribution of novel magnetic resonance imaging (MRI) contrast agents: polylysine (Gd-DTPA/DOTA) with pendent galactose moieties as hepatocyte-targeting groups" CHIN. CHEM. LETT. (1997), 8(2), 157-160 CODEN: CCLEE7,February 1997, XP002083557 * See abstract and compounds in scheme 1 * DE 195 49 286 A (SCHERING AG) 26 June 1997 see examples 5H,6,7G,86 see claims 1-15	Y	DENDRIMERS BEARING PLANAR CHIRAL TERMINAL GROUPS - SUNTHESIS AND CHIROPTICAL PROPERTIES" TETRAHEDRON: ASYMMETRY, vol. 7, no. 8, 1 July 1996, pages 2223-2232, XP002037380 see page 2228, last paragraph see "conclusions"	1-25
receptor-binding contrast agent for magnetic resonance imaging of the liver." ACADEMIC RADIOLOGY, (1995 JUN) 2 (6) 497-506. JOURNAL CODE: CLV. ISSN: 1076-6332., XP002083555 United States see page 505, column 1, line 2-5; figure 1 ZHUO, REN XI ET AL: "Synthesis, relaxivity and biodistribution of novel magnetic resonance imaging (MRI) contrast agents: polylysine (Gd-DTPA/DOTA) with pendent galactose moieties as hepatocyte-targeting groups" CHIN. CHEM. LETT. (1997), 8(2), 157-160 CODEN: CCLEE7, February 1997, XP002083557 * See abstract and compounds in scheme 1 * DE 195 49 286 A (SCHERING AG) 26 June 1997 see examples 1L, 2G, 3G, 4B, see examples 5H, 6, 7G, 8G see claims 1-15	Y	Imaging Via a Nonparticulate Receptor-Binding Radiotracer" THE JOURNAL OF NUCLEAR MEDICINE, vol. 38, no. 4, May 1997, pages 530-535, XP002083554 see page 531: "synthesis" see figure 1	1-25
relaxivity and biodistribution of novel magnetic resonance imaging (MRI) contrast agents: polylysine (Gd-DTPA/DOTA) with pendent galactose moieties as hepatocyte-targeting groups" CHIN. CHEM. LETT. (1997), 8(2), 157-160 CODEN: CCLEE7, February 1997, XP002083557 * See abstract and compounds in scheme 1 * DE 195 49 286 A (SCHERING AG) 26 June 1997 see examples 1L,2G,3G,4B, see examples 5H,6,7G,8G see claims 1-15		receptor-binding contrast agent for magnetic resonance imaging of the liver." ACADEMIC RADIOLOGY, (1995 JUN) 2 (6) 497-506. JOURNAL CODE: CLV. ISSN: 1076-6332., XP002083555 United States	1-25
see examples 1L,2G,3G,4B, see examples 5H,6,7G,8G see claims 1-15		relaxivity and biodistribution of novel magnetic resonance imaging (MRI) contrast agents: polylysine (Gd-DTPA/DOTA) with pendent galactose moieties as hepatocyte-targeting groups" CHIN. CHEM. LETT. (1997), 8(2), 157-160 CODEN: CCLEE7.February 1997, XP002083557	1-25
		DE 195 49 286 A (SCHERING AG) 26 June 1997 see examples 1L,2G,3G,4B, see examples 5H,6,7G,8G see claims 1-15	1-25



P.CT/EP 98/07927

Category °	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
· g - · I		
	DE 195 25 924 A (SCHERING AG) 9 January 1997 cited in the application see examples 1K,2F,3E,4I, see examples 5H,6D see claims 1-15	1-25
	DE 44 25 857 A (SCHERING AG) 11 January 1996 cited in the application see the whole document	1-25
	WIENER E C ET AL: "DENDRIMER-BASED METAL CHELATES: A NEW CLASS OF MAGNETIC RESONANCE IMAGING CONTRAST AGENTS" MAGNETIC RESONANCE IN MEDICINE, vol. 31, no. 1, 1 January 1994, pages 1-8, XP000423671 see the whole document	1-25
	LINDHORST T K ET AL: "GLYCOCOATING OF OLIGOVALENT AMINES: SYNTHESIS OF THIOUREA-BRIDGED CLUSTER GLYCOSIDES FROM GLYCOSYL ISOTHIOCYANATES" ANGEWANDTE CHEMIE. INTERNATIONAL EDITION, vol. 35, no. 17, 1996, pages 1953-1956, XP002042915 see the whole document	1-25
	WO 95 24221 A (BROTHERS HERBERT M II; HEDSTRAND DAVID M (US); KRUPER WILLIAM JJR) 14 September 1995 see claims 16,17,22-25,59; examples 27,65	1-25

International application No. PCT/ EP 98/ 07927

Box I	Observations where certain claims were found unsearchable (Continuation f item 1 of first sheet)
This inte	rnational search report has not been established in respect of certain claims under Article 17(2)(a) for the following reasons:
1.	Claims Nos.: because they relate to subject matter not required to be searched by this Authority, namely:
	· ·
2. X	Claims Nos.: because they relate to parts of the international application that do not comply with the prescribed requirements to such an extent that no meaningful international search can be carried out, specifically:
Se	ee additionnal sheet next indications PCT/ ISA/ 210
3.	Claims Nos.: because they are dependent claims and are not drafted in accordance with the second and third sentences of Rule 6.4(a).
Box II	Observations where unity of invention is lacking (Continuation of item 2 of first sheet)
This Inte	rnational Searching Authority found multiple inventions in this international application, as follows:
1.	As all required additional search fees were timely paid by the applicant, this international search report covers all searchable claims.
2.	As all searchable claims could be searched without effort justifying an additional fee, this Authority did not invite payment of any additional fee.
3.	As only some of the required additional search fees were timely paid by the applicant, this international search report covers only those claims for which fees were paid, specifically claims Nos.:
4.	No required additional search fees were timely paid by the applicant. Consequently, this international search report is restricted to the invention first mentioned in the claims; it is covered by claims Nos.:
Remark	on Protest The additional search fees were accompanied by the applicant's protest. No protest accompanied the payment of additional search fees.

Form PCT/ISA/210 (continuation of first sheet (1)) (July 1992)



International application No. PCT/EP 98/07927

In view of the large amount of compounds, which are defined by the general definition in claims 1-25, the search had to be restricted for economic reasons. The search was limited to the compounds for which pharmacological data was given and/or the compounds explicitally mentioned in the application, and to the general idea underlying the application (see guidelines, Part b, chapter III, paragraph 3.6).

Form PCT/ISA/210 (patent family annex) (July 1992)

Information on patent family members

Intern I al Application No PCT/EP 98/07927

			PC1/EP 98/07927
Patent document cited in search report	Publication date	Patent family member(s)	Publication date
DE 19549286 A	26-06-1997	AU 103289 CA 224118 CZ 980198 WO 972324 EP 086820 NO 98290 PL 32797 US 587406	7 A 03-07-1997 1 A 16-09-1998 5 A 03-07-1997 2 A 07-10-1998 3 A 22-06-1998 7 A 04-01-1999
DE 19525924 A	09-01-1997	AU 6358696 BG 10211 CA 2225959 CZ 9800003 WO 970205 EP 0836489 NO 980002 PL 324342 SK 177997 US 5820849	6 A 05-02-1997 1 A 31-08-1998 9 A 23-01-1997 3 A 15-04-1998 1 A 23-01-1997 5 A 22-04-1998 2 A 04-03-1998 2 A 25-05-1998 7 A 08-07-1998
DE 4425857 A	11-01-1996	AU 697203 AU 2980895 CA 2194560 CN 1151701 CZ 9700031 W0 9601655 EP 0768898 HU 76804 JP 10502679 NO 970055 NZ 289845 PL 318043 SI 9520068 SK 167496 ZA 9505682	09-02-1996 0 A 25-01-1996 1 A 11-06-1997 1 A 16-07-1997 25-01-1996 3 A 23-04-1997 4 A 28-11-1997 6 A 28-03-1998 6 A 06-03-1997 6 A 29-03-1999 7 A 12-05-1997 7 A 10-1997 7 A 10-1997
WO 9524221 A	14-09-1995	US 5338532 US 5527524 AT 89743 AU 609051 AU 7715987 AU 638153 AU 8139191 CA 1316456 CA 1316524 CA 1316524 CA 1316364 DE 3786000 DE 3786000 DK 205388 EP 0271180 ES 2054678 FI 881768 FI 981807 GR 3024215 HK 54396 HU 209252 IE 61356 JP 2848218	18-06-1996 15-06-1993 18-06-1993 18-06-1993 18-06-1991 19-06-1993 18-08-1993 18-08-1993 18-08-1993 18-08-1993 18-08-1997 18-08-1997 18-08-1998

Form PCT/ISA/210 (patent family annex) (July 1992)

PCT/EP 98/07927

Information on patent family members

Patent document cited in search report	Publication date		Patent family member(s)	Publication date
WO 9524221 A		JP	6220190 A	09-08-1994
		JP	6219966 A	09-08-1994
		JP	7108860 B	22-11-1995
		JP	2771404 B	02-07-1998
		JP	6009778 A	18-01-1994
		JP	7057735 B	21-06-1995
		JP	63502350 T	08-09-1988
		JP	7057736 B	21-06-1995
		JP	63501876 T	28-07-1988
		JP	7002840 B	18-01-1995
		JP	63501878 T	28-07-1988
		KR	9711151 B	07-07-1997
		MX	169992 B	04-08-1993
		NO	176306 B	05-12-1996
		WO	8801178 A	25-02-1988
		WO	8801179 A	25-02-1988
		WO	8801180 A	25-02-1988
		US	5560929 A	01-10-1996
		ÜS	5714166 A	03-02-1994
		ĀŪ	2118195 A	25-09-1995
		CA	2161684 A	14-09-1995
		DE	699079 T	25-09-1997
		EP	0699079 A	06-03-1996
		ES	2104518 T	16-10-1997
		FI	955320 A	24-11-1995
		GR	97300044 T	28-11-1997
		JP	8510761 T	12-11-1996
		NO	954434 A	05-01-1996

A. KLASSI IPK 6	FIZIERUNG DES ANMELDUNGSGEGENSTANDES A61K49/00					
	ternationalen Patentklassifikation (IPK) oder nach der nationalen Klas RCHIERTE GEBIETE	Salkation and der IFN				
	HCHIEHTE GEBIETE rter Mindestprüfstoff (Klassifikationssystem und Klassifikationssymbo	le)				
IPK 6	A61K					
Recherchierte aber nicht zum Mindestprüfstoff gehörende Veröffentlichungen, soweit diese unter die recherchierten Gebiete fallen						
Während de	er internationalen Recherche konsultierte elektronische Datenbank (N	ame der Datenbank und evtl. verwendete	Suchbegriffe)			
C. ALS WE	SENTLICH ANGESEHENE UNTERLAGEN					
Kategorie*	Bezeichnung der Veroffentlichung, soweit erforderlich unter Angabe	e der in Betracht kommenden Teile	Betr. Anspruch Nr.			
Y	ASHTON, PETER R. ET AL: "Synthetic carbohydrate dendrimers. 3. Synthesis of glycodendrimers by modification of poly(propylene imine) dendrimers" CHEMEUR. J. (JUNE 1997), 3(6), 974-984 CODEN: CEUJED; ISSN: 0947-6539, XP002102633		1-25			
P,Y	spacer-armed glucodendrimers base modification of poly(propylene im dendrimers" EUR. J. ORG. CHEM. (AUGUST 1998),	PEERLINGS, H. W. I. ET AL: "Synthesis of spacer-armed glucodendrimers based on the modification of poly(propylene imine) dendrimers" EUR. J. ORG. CHEM. (AUGUST 1998), (9), 1879-1886 CODEN: EJOCFK; ISSN: 1434-193X, XP002102634				
		/				
Y Weit	tere Veröffentlichungen sind der Fortsetzung von Feld C zu	X Siehe Anhang Patentfamilie	I			
Besondere "A" Veröffe aber n "E" älteres Anme "L" Veröffe scheir ander soll oc ausge "O" Veröffe eine E "P" Veröffe dem b	e Kategorien von angegebenen Veröffentlichungen : intlichung, die den allgemeinen Stand der Technik definiert, nicht als besonders bedeutsam anzusehen ist Dokument, das jedoch erst am oder nach dem internationalen Idedatum veröffentlicht worden ist ntlichung, die geeignet ist, einen Prioritätsanspruch zweifelhaft er- nen zu lassen, oder durch die das Veröffentlichungsdatum einer en im Recherchenbericht genannten Veröffentlichung belegt werden der die aus einem anderen besonderen Grund angegeben ist (wie inführt) entlichung, die sich auf eine mündliche Offenbarung, Benutzung, eine Ausstellung oder andere Maßnahmen bezieht intlichung, die vor dem internationalen Anmeldedatum, aber nach beanspruchten Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist	erfinderischer Tätigkeit beruhend betrachtet werden "Y" Veröffentlichung von besonderer Bedeutung; die beanspruchte Erfindung kann nicht als auf erfinderischer Tätigkeit beruhend betrachtet werden, wenn die Veröffentlichung mit einer oder mehreren anderen Veröffentlichungen dieser Kategorie in Verbindung gebracht wird und diese Verbindung für einen Fachmann naheliegend ist "&" Veröffentlichung, die Mitglied derselben Patentfamilie ist				
Datum des	Datum des Abschlusses der internationalen Recherche Absendedatum des internationalen Recherchenberichts					
1	2. Mai 1999	10/06/1999				
Name und	Postanschrift der Internationalen Recherchenbehörde Europäisches Patentamt, P.B. 5818 Patentlaan 2 NL - 2280 HV Rijswijk Tel. (+31-70) 340-3016 Fax: (431-70) 340-3016	Bevollmächtigter Bediensteter Veronese, A				



PCT/EP 98/07927

Kategorie	Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Angabe der in Betracht kommenden Teile	Betr. Anspruch Nr.
Υ	JAYARAMAN N ET AL: "SYNTHETIC CARBOHYDRATE-CONTAINING DENDRIMERS" CHEMISTRY - A EUROPEAN JOURNAL, Bd. 3, Nr. 8, 1. August 1997, Seiten 1193-1199, XP000659530 * siehe schema 4 *	1-25
Y	ISSBERNER J ET AL: "POLY(AMINE/IMINE) DENDRIMERS BEARING PLANAR CHIRAL TERMINAL GROUPS - SUNTHESIS AND CHIROPTICAL PROPERTIES" TETRAHEDRON: ASYMMETRY, Bd. 7, Nr. 8, 1. Juli 1996, Seiten 2223-2232, XP002037380 siehe Seite 2228, letzter Absatz * Siehe "Conclusions" * siehe Seite 2229	1-25
Y	DAVID R. VERA ET AL.: "Sentinel Node Imaging Via a Nonparticulate Receptor-Binding Radiotracer" THE JOURNAL OF NUCLEAR MEDICINE, Bd. 38, Nr. 4, Mai 1997, Seiten 530-535, XP002083554 * Siehe pag 531: "Synthesis" * siehe Abbildung 1 siehe Seite 534, Zeile 33-35	1-25
Y	VERA D R ET AL: "A molecular receptor-binding contrast agent for magnetic resonance imaging of the liver." ACADEMIC RADIOLOGY, (1995 JUN) 2 (6) 497-506. JOURNAL CODE: CLV. ISSN: 1076-6332., XP002083555 United States siehe Seite 505, Spalte 1, Zeile 2-5; Abbildung 1	1-25
Y	ZHUO, REN XI ET AL: "Synthesis, relaxivity and biodistribution of novel magnetic resonance imaging (MRI) contrast agents: polylysine (Gd-DTPA/DOTA) with pendent galactose moieties as hepatocyte-targeting groups" CHIN. CHEM. LETT. (1997), 8(2), 157-160 CODEN: CCLEE7.Februar 1997, XP002083557 siehe zusammenfassung und verbindingen in schema 1	1-25
Y	DE 195 49 286 A (SCHERING AG) 26. Juni 1997 siehe Beispiele 1L,2G,3G,4B, siehe Beispiele 5H,6,7G,8G siehe Ansprüche 1-15	1-25

INTERNATIONALER

CHERCHENBERICHT

Interns ales Aktenzeichen
PCT/EP 98/07927

	PCT/EP 98/07927		
	ung) ALS WESENTLICH ANGESEHENE UNTERLAGEN		
Kategorie	Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Angabe der in Betracht kommende	n Teile	Betr. Anspruch Nr.
Y	DE 195 25 924 A (SCHERING AG) 9. Januar 1997 in der Anmeldung erwähnt siehe Beispiele 1K,2F,3E,4I, siehe Beispiele 5H,6D siehe Ansprüche 1-15		1-25
Y	DE 44 25 857 A (SCHERING AG) 11. Januar 1996 in der Anmeldung erwähnt siehe das ganze Dokument		1-25
Α	WIENER E C ET AL: "DENDRIMER-BASED METAL CHELATES: A NEW CLASS OF MAGNETIC RESONANCE IMAGING CONTRAST AGENTS" MAGNETIC RESONANCE IN MEDICINE, Bd. 31, Nr. 1, 1. Januar 1994, Seiten 1-8, XP000423671 siehe das ganze Dokument		1-25
A	LINDHORST T K ET AL: "GLYCOCOATING OF OLIGOVALENT AMINES: SYNTHESIS OF THIOUREA-BRIDGED CLUSTER GLYCOSIDES FROM GLYCOSYL ISOTHIOCYANATES" ANGEWANDTE CHEMIE. INTERNATIONAL EDITION, Bd. 35, Nr. 17, 1996, Seiten 1953-1956, XP002042915 siehe das ganze Dokument		1-25
A	WO 95 24221 A (BROTHERS HERBERT M II; HEDSTRAND DAVID M (US); KRUPER WILLIAM J JR) 14. September 1995 siehe Ansprüche 16,17,22-25,59; Beispiele 27,65		1-25

INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

Ini lationales Aktenzeichen

PCT/EP 98/07927

Feld I Bemerkungen zu den Ansprüchen, die sich als nicht recherchierbar erwiesen haben (Fortsetzung von Punkt 2 auf Blatt 1
Gemäß Artikel 17(2)a) wurde aus folgenden Gründen für bestimmte Ansprüche kein Recherchenbericht erstellt:
Ansprüche Nr. weil sie sich auf Gegenstände beziehen, zu deren Recherche die Behörde nicht verpflichtet ist, nämlich
2. X Ansprüche Nr. — weil sie sich auf Teile der internationalen Anmeldung beziehen, die den vorgeschriebenen Anforderungen so wenig entsprechen, daß eine sinnvolle internationale Recherche nicht durchgeführt werden kann, nämlich Siehe Zusatzblatt WEITERE ANGABEN PCT/ISA/210
3. Anspruche Nr weil es sich dabei um abhängige Ansprüche handelt, die nicht entsprechend Satz 2 und 3 der Regel 6.4 a) abgefaßt sind.
Feld II Bemerkungen bei mangeinder Einheitlichkeit der Erfindung (Fortsetzung von Punkt 3 auf Blatt 1)
Die internationale Recherchenbenorde hat festgestellt, daß diese internationale Anmeldung mehrere Erfindungen enthält:
Da der Anmeider alle erforderlichen zusätzlichen Recherchengebühren rechtzeitig entrichtet hat, erstreckt sich dieser internationale Recherchenbericht auf alle recherchierbaren Ansprüche.
2. Da für alle recherchierbaren Ansprüche die Recherche ohne einen Arbeitsaufwand durchgeführt werden konnte, der eine zusätzliche Recherchengebühr gerechttertigt hatte, hat die Behörde nicht zur Zahlung einer solchen Gebühr aufgefordert.
3. Da der Anmelder nur einige der erforderlichen zusätzlichen Recherchengebühren rechtzeitig entrichtet hat. erstreckt sich dieser internationale Recherchenbericht nur auf die Ansprüche, für die Gebühren entrichtet worden sind, nämlich auf die Ansprüche Nr.
Der Anmelder hat die ertorderlichen zusätzlichen Recherchengebühren nicht rechtzeitig entrichtet. Der internationale Recherchenbencht beschrankt sich daher auf die in den Ansprüchen zuerst erwahnte Erfindung; diese ist in folgenden Ansprüchen erfaßt:
Bemerkungen hinsichtlich eines Widerspruchs Die zusatzlichen Gebühren wurden vom Anmelder unter Widerspruch gezahlt. Die Zahlung zusatzlicher Recherchengebühren erfolgte ohne Widerspruch.

Formblatt PCT/ISA/210 (Fortsetzung von Blatt 1 (1))(Juli 1998)

PCT/ISA/ 210

In view of the large amount of compounds, which are defined by the general definition in claims 1-25, the search had to be restricted for economic reasons. The search was limited to the compounds for which pharmacological data was given and/or the compounds explicitally mentioned in the application, and to the general idea underlying the application (see guidelines, Part b, chapter III, paragraph 3.6).

Interna les Aktenzeichen
PCT/EP 98/07927

Angaben zu Veröffentlichungen, die zur selben Patentfamilie gehören

			P 98/0/92/
Im Recherchenbericht angeführtes Patentdokument	Datum der Veröffentlichung	Mitglied(er) der Patentfamilie	Datum der Veröffentlichung
DE 19549286 A	26-06-1997	AU 1032897 A CA 2241187 A CZ 9801981 A WO 9723245 A EP 0868202 A NO 982903 A PL 327977 A US 5874061 A	17-07-1997 03-07-1997 16-09-1998 03-07-1997 07-10-1998 22-06-1998 04-01-1999 23-02-1999
DE 19525924 A	09-01-1997	AU 6358696 A BG 102111 A CA 2225959 A CZ 9800003 A W0 9702051 A EP 0836485 A N0 980002 A PL 324342 A SK 177997 A US 5820849 A	05-02-1997 31-08-1998 23-01-1997 15-04-1998 23-01-1997 22-04-1998 04-03-1998 25-05-1998 08-07-1998 13-10-1998
DE 4425857 A	11-01-1996	AU 697203 B AU 2980895 A CA 2194560 A CN 1151701 A CZ 9700031 A WO 9601655 A EP 0768898 A HU 76804 A JP 10502679 T NO 970055 A NZ 289845 A PL 318043 A SI 9520068 A SK 167496 A ZA 9505682 A	01-10-1998 09-02-1996 25-01-1996 11-06-1997 16-07-1997 25-01-1996 23-04-1997 28-11-1997 10-03-1998 06-03-1997 29-03-1999 12-05-1997 31-10-1997 09-07-1997 22-02-1996
WO 9524221 A	14-09-1995	US 5338532 A US 5527524 A AT 89743 T AU 609051 B AU 7715987 A AU 638153 B AU 8139191 A CA 1316456 A CA 1316524 A CA 1316364 A DE 3786000 T DK 205388 A EP 0271180 A ES 2054678 T FI 881768 A FI 981807 A GR 3024215 T HK 54396 A HU 209252 B IE 61356 B JP 2848218 B	16-08-1994 18-06-1996 15-06-1993 26-04-1991 03-03-1988 17-06-1993 03-10-1991 20-04-1993 20-04-1993 20-04-1993 21-08-1997 14-06-1988 15-06-1988 15-04-1988 24-08-1994 15-04-1998 31-10-1997 03-04-1996 28-04-1994 02-11-1994 20-01-1999

Formblatt PCT/ISA/210 (Anhang Patentlamilie)(Juli 1992)

Angaben zu Veröffentlichungen, die zur selben Patentfamilie gehören

Interna les Aktenzeichen
PCT/EP 98/07927

Im Recherchenb angeführtes Patento	pericht dokument	Datum der Veröffentlichung	ı	Mitglied(er) der Patentfamilie	Datum der Veröffentlichung
WO 952422	1 A		JP	6220190 A	09-08-1994
			JP	6219966 A	09-08-1994
			JP	7108860 B	22-11-1995
			JP	2771404 B	02-07-1998
			JP	6009778 A	18-01-1994
			JP	7057735 B	21-06-1995
			JP	63502350 T	08-09-1988
			JP	7057736 B	21-06-1995
			JP	63 50 1876 T	28-07-1988
			JP	7002840 B	18-01-1995
			JP	63 50 1878 T	28-07-1988
			KR	9711151 B	07-07-1997
			MX	169992 B	04-08-1993
			NO	176306 B	05-12-1996
			WO	8801178 A	25-02-1988
			WO	88 0 1179 A	25-02-1988
			WO	8801180 A	25-02-1988
j			US	5560929 A	01-10-1996
			US	5714166 A	03-02-1994
			AU	2118195 A	25-09-1995
			CA	2161684 A	14-09-1995
			DE	699079 T	25-09-1997
			EP	0699079 A	06-03-1996
			ES	2104518 T	16-10-1997
			FI	955320 A	24-11-1995
			GR	97300044 T	28 - 11-1997
			JP	8510761 T	12-11-1996
			NO	954434 A	05-01-1996

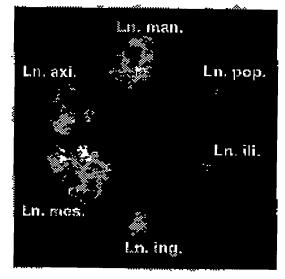


Abbildung 1



Präkontrast

Abbildung 2



24 h p.i.

